



37056

ESTUDIO DE LA EVOLUCION DE LOS
COMPUESTOS DEL NITROGENO EN EL
SUELO Y SUBSUELO
ITGE, 2ª FASE 1989-1990

PARTE III
CARACTERIZACION HIDROQUIMICA

# PARTE III

# INDICE

			Pág.
1.	INTR	ODUCCION	1
	1.1.	Objetivos	2
	1.2.	Enfoque	2
	1.3.	Metodología	3
2.	MUES	TREO HIDROQUIMICO	5
	2.1.	Determinaciones realizadas "in situ"	6
	2.2.	Determinaciones realizadas en laboratorio	7
3.	PERI	ODO DE CULTIVO DE VEZA	8
	3.1.	Parámetros determinados "in situ"	9
	3.2.	Parámetros determinados en laboratorio	13
	3.3.	Evolución de parámetros en el tiempo	22
	3.4.	Evolución de parámetros en profundidad	29
4.	PERI	ODO DE CULTIVO DE MAIZ	36
	4.1.	Parámetros determinados "in situ"	37
	4.2.	Parámetros determinados en laboratorio	42
	4.3.	Evolución de parámetros en el tiempo	49
	4.4.	Evolución de parámetros en profundidad	59
5.	RESU	MEN Y CONCLUSIONES	68

## PARTE III

# INDICE DE FIGURAS

		Pág.
Figura 3.1.	Relación Temperatura - Profundidad (Cultivo veza. E-2)	11
Figura 3.2.	Relación O <sub>2</sub> disuelto - Profundidad (Cutivo veza. E-2)	12
Figura 3.3.	Regresión lineal entre conductividad de laboratorio y campo (Cultivo veza. E-2)	14
Figura 3.4.	Relación entre pH de laboratorio y campo (Cultivo veza. E-2)	14
Figura 3.5.	Relación entre NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> de laboratorio y campo (Cultivo veza. E-2)	15
Figura 3.6.	Relación entre NO2 de laboratorio y campo (Cultivo veza. E-2)	15
Figura 3.7.	Evolución en el tiempo de los principales contenidos iónicos para los lisímetros L-08, L-09 y L-10 (Cultivo veza. E-2)	24
Figura 3.8.	Evolución en el tiempo de los principales contenidos iónicos para los lisímetros L-11, L-12 y L-13 (Cultivo veza. E-2)	26

Figura 3.9.	Evolución en el tiempo de los	
	principales contenidos iónicos para	
	los lisímetros L-14, P-02' y P-02	
	(Cultivo veza. E-2)	28
Figura 3.10.	Perfiles iónicos en profundidad para	
	octubre y noviembre de 1988 (Cultivo	
	veza. E-2)	32
Figura 3.11.	Perfiles iónicos en profundidad para	
	diciembre de 1988 y enero de 1989	
	(Cultivo veza. E-2)	33
Figura 3.12.	Perfiles iónicos en profundidad para	
	febrero y marzo de 1989 (Cultivo veza.	
	E-2)	34
Figura 3.13.	Perfiles iónicos en profundidad para	
	abril y mayo de 1989 (Cultivo veza.	
	E-2)	35
Figure 4 1	·	
rigura 4.1.	Relación O <sub>2</sub> disuelto - Temperatura (Cultivo maíz. E-2)	40
		40
Figura 4.2.	Relación Temperatura - Profundidad	
	(Cultivo maíz. E-2)	41
Figura 4.3.	Relación O <sub>2</sub> disuelto - Profundidad	
	(Cultivo maíz. E-2)	41
Figura 4.4.	Regresión lineal entre conductividad	
	de laboratorio y campo (Cultivo maíz.	
	E-2)	42
Figura 4.5.	Relación entre pH de laboratorio y	
-	campo (Cultivo maíz. E-2)	43

Figura 4.6.	Relación entre $NH_4^+$ de laboratorio y campo (Cultivo maíz. E-2)	44
Figura 4.7.	Relación entre NO <sub>2</sub> de laboratorio y campo (Cultivo maíz. E-2)	45
Figura 4.8.	Evolución en el tiempo de los principales contenidos iónicos para los lisímetros L-08, L-09 y L-10 (Cultivo veza. E-2)	50
Figura 4.9.	Evolución en el tiempo de los principales contenidos iónicos para los lisímetros L-11, L-12 y L-13	50
Figura 4.10.	(Cultivo maíz. E-2)  Evolución en el tiempo de los contenidos iónicos para los piezómetros	52
Figura 4.11.	P-02' y P-02 (Cultivo maíz. E-2)  Evolución en el tiempo de la relación  rCl-/rSO <sub>4</sub> = (Cultivo maíz. E-2)	53 55
Figura 4.12.	Perfiles iónicos en profundidad para junio y julio de 1989 (Cultivo maíz. E-2)	60
Figura 4.13.	Perfiles iónicos en profundidad para agosto y septiembre de 1989 (Cultivo maíz. E-2)	61
Figura 4.14.	Perfiles iónicos en profundidad para octubre y noviembre de 1989 (Cultivo	
·'	maíz. E-2)	62

Figura 4.15. Perfiles iónicos en profundidad para diciembre de 1989 (Cultivo maíz.E-2) 63

## PARTE III

## INDICE DE TABLAS

	Pág.
Tabla 2.1. Métodos empleados en las determina- ciones realizadas "in situ"	6
Tabla 3.1. Resultados del ajuste de distribución obtenidos para las variables determi-	
nadas en campo. (Cultivo de veza. E-2)	10
Tabla 3.2. Matriz de correlación para las variables de campo (Cultivo veza. E-2)	10
Tabla 3.3. Comunalidades de cada variable con el	
resto (Cultivo veza. E-2)	12
Tabla 3.4. Resultados del ajuste de distribución	
obtenidos para las variables determi-	
nadas en laboratorio (Cultivo veza.	
E-2)	16
Tabla 3.5. Matriz de correlación para las	
variables de laboratorio (Cultivo veza.	
E-2)	18
Tabla 3.6. Resumen de los principales cálculos	
realizados durante el proceso de	
análisis factorial (Cultivo veza. E-2)	21-22
Tabla 4.1. Resultados del ajuste de distribución	
obtenidos para las variables determi-	
nadas en campo (Cultivo maíz. E-2)	39

Tabla	4.2.	Matriz de correlación para las	
		variables de campo (Cultivo maíz. E-2)	39
Tabla	4.3.	Comunalidades de cada variable con el	
		resto (Cultivo maíz. E-2)	41
Tabla	4.4.	Resultados del ajuste de distribución	
	1	para las variables determinadas en	
		laboratorio (Cultivo maíz. E-2)	46
Tabla	4.5.	Matriz de correlación para las	
		variables de laboratorio (Cultivo maíz.	46
		E-2)	
Tabla	4.6.	Resumen de los principales cálculos	
		realizados durante el proceso de	
		análisis factorial (Cultivo maíz. E-2)	47-48

## PARTE III

### ANEXOS

- ANEXO 4 Resultados de las determinaciones realizadas "in situ"
- ANEXO 5 Resultados de las determinaciones realizadas en laboratorio

1. INTRODUCCION

#### 1. INTRODUCCION

## 1.1. Objetivos

El objetivo principal de esta Parte III es describir el movimiento de especies químicas en la zona no saturada, así como su relación con el flujo de agua.

Específicamente, el interés prioritario es poder conocer el comportamiento de los compuestos inorgánicos del nitrógeno, y las transformaciones entre las distintas especies involucradas.

## 1.2. Enfoque

El estudio se ha centrado en la parcela E-2 ya que:

- a) Según los resultados de la 1º Fase del estudio, hidroquímicamente las muestras recogidas en zona no saturada presentan salinidades diferentes para las 3 parcelas experimentales. E-1 es la de mayor salinidad y E-3 la de menor. La composición hidroquímica en todo el perfil de E-2 es bastante uniforme y muy próxima a la de las aguas subterráneas.
- b) Es la única en la que se conoce el movimiento del agua en el perfil porque ha sido modelizado a partir de los datos de tensiometría, y en ella se ha llevado a cabo un ensayo de trazador (ver Parte II). El conocimiento del flujo es imprescindible para la interpretación hidroquímica posterior.

El tratamiento de los resultados se va a realizar de manera independiente en función del cultivo. Este criterio sigue las directrices empleadas en el modelo de flujo, y se basa en la variación de las condiciones agronómicas (riegos-abonados-características específicas del cultivo, etc.) y físicas (humedad, permeabilidad, etc.) entre las diferentes especies cultivadas en el período de estudio.

Estas especies fueron veza, desde octubre-noviembre de 1988 hasta mayo de 1989; y maíz, desde junio a diciembre de 1989. Es decir el período total es de 14 meses, habiéndose retomado los datos finales del año 1988 (1ª Fase).

Además de los criterios expuestos, hay que tener en cuenta que la distinción cultivo veza-cultivo de maíz tiene gran importancia desde el punto de vista hidroquímico, ya que mientras la veza es una leguminosa con gran capacidad de fijación de N<sub>2</sub> atmosférico, el maíz tiene un potencial de fijación mucho menor. (Ver informe anexo "Microorganismos del suelo implicados en el ciclo del nitrógeno").

### 1.3. Metodologia

Los pasos metodológicos llevados a cabo en el estudio incluyen:

 Muestreo hidroquímico. Con periodicidad mensual se muestrearon tanto los lisímetros de succión como los piezómetros. Se realizaron análisis "in situ" de constituyentes inestables.

Las muestras recogidas se enviaron a los laboratorios del ITGE, para análisis de bromuros; y del IRYDA, para el resto de determinaciones.

2. Interpretación de resultados

- Descripción estadística univariante, bivariante y multivariante, ya que la amplia población estudiada puede considerarse representantiva.
- Representación de las variaciones temporales y en profundidad para los distintos contenidos iónicos. Las variables tiempo y profundidad se excluyen del análisis estadístico, ya que son fijas, de acuerdo con el plan de muestreo.
- Los resultados obtenidos se integran con los aportados por el modelo de flujo para comprender el comportamiento global del sistema.
- Finalmente, se extraen las conclusiones obtenidas

2. MUESTREO HIDROQUIMICO

## 2. MUESTREO HIDROQUIMICO

### 2.1. Determinaciones realizadas "in situ"

Durante los muestreos realizados se han determinado en campo una serie de parámetros inestables: temperatura, conductividad, pH, O2 disuelto, Eh, así como las concentraciones de nitritos y amonio.

Estas determinaciones sólo se realizaron cuando se contaba con suficiente volumen, ya que se consideró prioritario obtener muestra para análisis de bromuro (época de duración del ensayo de trazador) y para análisis de laboratorio.

En la tabla 2.1. se resumen las caracterísitcas de los métodos empleados.

Parámetro	Aparato de Medida	Rango	Precisión
Temperatura	Termómetro de mercurio	0 - 50°C	± 0.1°C
Conductividad	Conductivimetro HANNA-8733	0 - 1999 µS/cm 0 - 19.99 mS/cm	± 1.0 ;S/cm ± 0.01 mS/cm
рН	pH-metro CRISON-506	0 - 14	± 0.01 unidades
O <sub>2</sub> Disuelto	Oximetro SIMPLAIR-4000	0.0 - 20.0 mg/l	± 0.1 mg/l
Eh	Electrodo de platino Ref. Ag/Ag Cl		<u>+</u> 1.0 mV
Nitritos	Nitri-Test, Test Aquamerk 11118	0 - 1 mg/l	Variable
Amonio	NH4 - Test Aquaquant 14400	0.05 - 0.8 mg/l	Variable

Tabla 2.1. Métodos empleados en las determinaciones realizadas "in situ"

Los lisímetros se muestrean con una periodicidad mensual, de ahí que el agua esté almacenada en su interior durante un tiempo que depende de las condiciones físicas del entorno. Por tanto, los datos obtenidos en campo tienen una validez limitada, que a continuación se tratará de analizar.

Para las determinaciones específicas de nitritos y amonio, el problema se complica ya que se utiliza un método de análisis colorimétrico por rangos, de baja sensibilidad.

Los datos obtenidos en campo se recogen en el anexo 4.

#### 2.2. Determinaciones realizadas en laboratorio

Las muestras de agua, una vez recogidas en campo, se enviaron de forma inmediata al laboratorio del IRYDA donde se analizaron los siguientes parámetros: conductividad, pH, Na<sup>+</sup>, K<sup>+</sup>, Ca<sup>++</sup>, Mg<sup>++</sup>, HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>, SO<sub>4</sub><sup>=</sup>, Cl<sup>-</sup>, NO<sub>3</sub><sup>-</sup>, NO<sub>2</sub><sup>-</sup>, NH<sub>4</sub><sup>+</sup>, B; y al laboratorio del ITGE en Tres Cantos, para análisis de Br<sup>-</sup>. (Ver capítulo 3 de la Parte II).

Los datos obtenidos se adjuntan como anexo 5.

3. PERIODO DE CULTIVO DE VEZA

#### 3. PERIODO DE CULTIVO DE VEZA

Como se ha comentado antes, el tratamiento de los resultados se va a realizar de forma independiente en función del cultivo. En primer lugar se tratará la veza, sembrada en octubre-noviembre de 1988 y recogida en mayo de 1989.

### 3.1. Parametros determinados "in situ"

El número total de muestras analizadas en campo es de 61, aunque en muchas de ellas el volumen de agua recogida era tan escaso que no se pudieron analizar todos los parámetros mencionados en el apartado 2.1.

Este número de muestras puede considerarse suficientemente amplio para someter a la población a un análisis que se realizó con ayuda del paquete gráfico-estadístico STATGRAPHICS.

La distribución de cada variable fue sometida a un test de ajuste. Los resultados de este análisis univariante se resumen en la tabla 3.1.

Se han probado los dos ajustes más frecuentes en la Naturaleza: normal y lognormal. Se exceptúa el pH, que por su definición lleva implícito el carácter logarítmico, y el Eh, en el que se registraron valores negativos.

Las variables consideradas no siguen una distribución normal ni lognormal, excepto para el caso de la temperatura y  $O_2$ , cuyos índices  $\chi^2$  y aún mejor, Kolmogorov-Smirnov, son significativos en la distribución normal.

#### 3.2. Parametros determinados en laboratorio

El número total de muestras analizadas es de 61, aunque el escaso volumen recogido en un buen número de ellas no permitió la realización de análisis completo.

En primer lugar, se realizó la comparación de los datos obtenidos tanto en campo como en laboratorio.

En la figura 3.3 se ha representado la conductividad de laboratorio frente a la de campo. Aunque la recta de regresión lineal, Cond<sub>lab</sub> = 1021 + 0.70 Cond<sub>c</sub>, posee un coeficiente de correlación alto, 0.82 (R<sup>2</sup> = 69%), no es todo lo alto que cabía esperar para esta variable. Generalmente la conductividad es un parámetro conservativo, pero en este caso, la mayor parte de los datos de laboratorio son superiores a los de campo. Si consideramos que los errores experimentales en las 2 variables pueden ser comparables, es posible que haya existido un proceso de disolución de materia en suspensión durante el almacenamiento de la muestra.

La figura 3.4 enfrenta los valores de pH de laboratorio con los de campo. en este caso la correlación es muy baja y prácticamente en todas las observaciones, el pH registrado en campo es menor que el obtenido en laboratorio. Es muy probable que durante el período de almacenamiento, la muestra haya perdido CO<sub>2</sub> por desgasificación produciendo un aumento generalizado del pH.

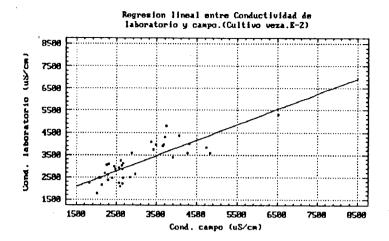


Fig. 3.3. Regresión lineal entre conductividad de laboratorio y campo (Cultivo veza. E-2)

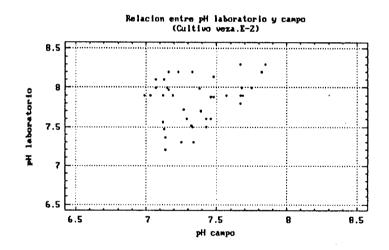


Fig. 3.4. Relación entre pH de laboratorio y campo (Cultivo veza. E-2)

En las figuras 3.5 y 3.6 se representan las relaciones entre los valores de  $\mathrm{NH_4}^+$  y  $\mathrm{NO_2}^-$  obtenidos en campo y en laboratorio. En ambos casos, y a pesar de que el método de detección en campo es de baja sensibilidad, es ostensible la diferencia entre campo y laboratorio. Este hecho era previsible, pues la oxidación de  $\mathrm{NH_4}^+$  y  $\mathrm{NO_2}^-$  a  $\mathrm{NO_3}^-$  es rápida en ambiente oxidante donde el calor y la luz pueden

actuar como agentes energéticos. Por tanto, se puede concluir que la determinación de estos dos contenidos en laboratorio no es de utilidad.

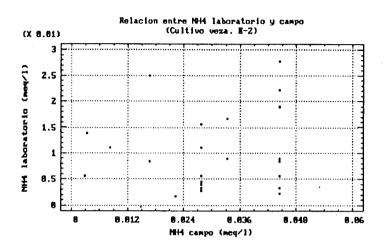


Fig. 3.5. Relación entre NH4<sup>+</sup> de laboratorio y campo (Cultivo veza. E-2)

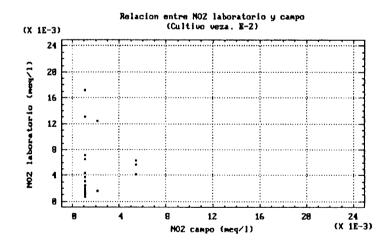


Fig. 3.6. Relación entre NO2 de laboratorio y campo (Cultivo veza. E-2)

Como en el caso de las variables de campo, la distribución de cada parámetro se comparó con las funciones "tipo" normal

y lognormal (exceptuando el pH, que lleva implícito ya el carácter logarítmico). Los resultados se resumen en la tabla 3.4.

Tabla 3.4. Resultados del ajuste de distribución obtenidos para las variables determinadas en laboratorio (Cultivo veza. E-2)

	Tipo de Distribución Ajustada	Medía ∓	Desviación Tipica σ	Nivel de Significación	
				Test x²	Test de Kolmogorov-Sm≹irnov
Conductividad	Normal	3690	1345	0.05	0.26
(µS/cm)	Lognormal	3685	1280	0.50	0.999
рН	Normal	7.94	0.29	1.0 x 10 <sup>-7</sup>	0.07
Na <sup>+</sup>	Normal	12.02	5.43	6.2 x 10 <sup>-6</sup>	5.6 x 10 <sup>-4</sup>
(meq/l)	Lognormal	12.0	5.12	7.7 x 10 <sup>-3</sup>	8.6 x 10 <sup>-3</sup>
K <sup>+</sup> (meq/l)	Normal	0.22	0.17	8 x 10 <sup>-11</sup>	5.7 x 10 <sup>-3</sup>
	Lognormal	0.22	0.20	1 x 10 <sup>-3</sup>	0.08
Ca <sup>++</sup> (meq/l)	Normal	17.64	6.76	5.3 x 10 <sup>-5</sup>	0.15
	Lognormal	17.6	6.7	0.11	0.47
Mg <sup>++</sup>	Normal	12.58	5.06	2.4 x 10 <sup>-3</sup>	0.17
(meq/l)	Lognormal	12.56	4.79	0.15	0.51
HCO3 <sup>-</sup>	Normal	6.18	1.74	0.17	0.999
(meq/l)	Lognormal	6.2	1.89	0.57	0.999
SO4 <sup>=</sup>	Normal	25.33	12.43	2.9 x 10 <sup>-3</sup>	0.17
(meq/l)	Lognormal	25.87	15.9	1.5 x 10 <sup>-3</sup>	0.15
Cl <sup>-</sup>	Normal	9.85	9.64	0	1.8 × 10 <sup>-5</sup>
(meq/l)	Lognormal	9.25	5.68	0.02	0.1
NO3 <sup>-</sup>	Normal	3.07	2.95	2.7 x 10 <sup>-4</sup>	0.08
(meq/l)	Lognormal	4.11	10.16	0.06	0.08
NO2 <sup>-</sup>	Normal	4.3 x 10 <sup>-3</sup>	4.09 x 10 <sup>-3</sup>	1.6 x 10 <sup>-7</sup>	0.02
(meq/l)	Lognormal	4.3 x 10 <sup>-3</sup>	4.73 x 10 <sup>-3</sup>	0.15	0.47
NH4 <sup>+</sup>	Normal	0.01	6.2 x 10 <sup>-3</sup>	0.55	0.27
(meq/l)	Lognormal	0.01	8.05 x 10 <sup>-3</sup>	0.73	0.36

La realización de los test de ajuste  $\chi^2$  y Kolmogo-rov-Smirnov permite aceptar o descartar la hipótesis de que la población se distribuye de forma normal o lognormal.

Los resultados de aplicar el test  $\chi^2$  a las variables de laboratorio indican que sólo la conductividad, y los contenidos en  $\text{HCO}_3^-$  y  $\text{NH}_4^+$  poseen niveles de significación relativamente altos para un ajuste de tipo lognormal. Para el resto de variables, la hipótesis de una población normal o lognormal única puede rechazarse.

Con el rest de Kolmogorov-Smirnov, también podrían ser incluidas como poblaciones lognormales  $Ca^{++}$ ,  $Mg^{++}$  y  $NO_2^{-}$ , aunque sus niveles de significación tampoco son muy elevados (alrededor de 0.5).

A partir de los resultados obtenidos y teniendo en cuenta el medio en el que se desarrolla la experiencia se pueden hacer ciertas consideraciones:

Se puede pensar en la existencia de diferentes poblaciones, de forma que la distribución global es la suma de varias superpuestas. Como se verá más adelante, el perfil de la zona no saturada mantiene a lo largo del período del cultivo de veza diferentes poblaciones en las variables más representativas (máximos y mínimos bien separados), que no se homogeneizan por mezcla.

En cuanto a la matriz de correlación de la tabla 3.5. las relaciones más significativas (r > 0.7) corresponden a:

1) Conductividad con Na<sup>+</sup>, Ca<sup>++</sup>, Mg<sup>++</sup>, SO<sub>4</sub><sup>=</sup>, Cl<sup>-</sup>; y de forma negativa con los  $HCO_3^-$ .

Esto puede interpretarse como que  $Na^+$ ,  $Ca^{++}$ ,  $Mg^{++}$ ,  $SO_4^-$  y  $Cl^-$  son las variables más importantes en la

Tabla 3.5. Matriz de correlación para las variables de laboratorio (Cultivo veza. E-2)

```
Cond.
                                  HCOx"
                                       SO4<sup>±</sup>
                                                      NO2"
Cond.
      1
Ыq
     0.234
Na<sup>+</sup>
     0.812 0.105
K+
     -0.149 -0.047 -0.348
Ca<sup>++</sup>
     0.857 -0.104 0.724 -0.199
Mg++
     0.949
          0.095 0.752 -0.125 0.853
HCO3
     -0.718 -0.351 -0.676 0.484 -0.580 -0.623
SO4=
     0.869 -0.108 0.814 -0.373 0.924 0.885 -0.634
cl-
     NO3"
     NO2"
     -0.081 -0.080 -0.164 0.170 -0.079 0.032 0.240 -0.107 -0.021 0.021
NH4+
```

mineralización global, mientras que la correlación negativa con los HCO<sub>3</sub><sup>-</sup> hace pensar en procesos de precipitación de carbonatos en el perfil.

2) SO<sub>4</sub>=, Ca<sup>++</sup>, Mg<sup>++</sup>, Na<sup>+</sup> entre sí, indicando que el factor litológico está dominado por fases sulfatadas.

El resto de coeficientes de correlación son bastante mediocres, por lo que parece muy conveniente la aplicación de análisis factorial para resaltar otras posibles asociaciones entre variables. Este es un método usado con frecuencia en geoquímica, debido a que permite reducir el número de datos (muestras o variables) inicial a un menor número de variables (factores) que conserve la información primordial, pero que sea más fácil de manejar.

En este análisis existen tres etapas fundamentales:

- 1. Cálculo de la matriz de correlación o covarianza
- 2. Estimación de los factores de carga (Primera extracción de factores)

3. Rotación de los factores para facilitar su interpretación. En este caso se ha empleado la rotación VARIMAX, en la que los ejes de los factores se sitúan de modo que la varianza de cada factor sea máxima

Como datos de entrada se ha incluido la matriz de correlación de la tabla 3.5, con ésto se evita el efecto producido por la utilización de variables expresadas en distintas unidades.

Inicialmente, se analizaron las comunalidades, incluidas en la tabla 3.6. Al contrario de lo que se comentó para las variables de campo, estas comunalidades son muy cercanas a la unidad, es decir, se puede continuar aplicando el método. Sólo se exceptúan las variables NO<sub>2</sub>- y NH<sub>4</sub>+, que ya se han reconocido de escasa representatividad.

El análisis factorial continúa sustituyendo los elementos diagonales de la matriz de correlación por sus comunalidades, y extrayendo los factores calculados. Tres son los factores que con un autovalor superior a 0.9 se han seleccionado en la primera extracción. En conjunto explican un 85% de la varianza total de la población. (Tabla 3.6).

En el primer factor se agrupan conductividad,  $Mg^{++}$ ,  $Ca^{++}$ ,  $Na^{+}$ ,  $SO_4^{=-}$ ,  $Cl^{-}$ ,  $NO_3^{-}$  y de forma negativa,  $HCO_3^{--}$ ; es decir los iones que participan en mayor proporción en la mineralización total de las muestras.

En contraste, el segundo y tercer factor no agrupan variables con coeficientes altos. Para facilitar la interpretación estos factores han sido sometidos a rotación VARIMAX.

El resultado, (también incluido en la tabla 3.6) indica que el primer factor sigue agrupando los principales iones que intervienen en la mineralización: Na<sup>+</sup>, Ca<sup>++</sup>, Mg<sup>++</sup>, SO<sub>4</sub> = y Cl<sup>-</sup>. En este caso, el peso de HCO<sub>3</sub> y NO<sub>3</sub> es menor, es decir intervienen de forma secundaria.

El segundo factor agrupa pH y NO<sub>3</sub><sup>-</sup>, mientras que en el tercero sólo hay una clara influencia de K<sup>+</sup>. En la tabla de comunalidades estimadas después de la primera extracción de factores se observa que estas tres últimas variables (pH, NO<sub>3</sub><sup>-</sup> y K<sup>+</sup>) tienen índices bajos, lo que resta valor a la asociación pH-NO<sub>3</sub><sup>-</sup>, y explica la independencia del K<sup>+</sup>.

Las conclusiones no parecen haber mejorado considerablemente la información obtenida por la matriz de correlación. La desviación de la distribución de las variables de partida respecto al comportamiento normal/lognormal puede ser la causa, aunque como datos de entrada se aportó la matriz de correlación, que de alguna forma normaliza los datos. Se trató de aplicar algún método más para la normalización de variables. Así se transformaron en sus logaritmos decimales, sin que los resultados obtenidos mejorasen tampoco la información aportada por la matriz de correlación.

Tabla 3.6. Resumen de los principales cálculos realizados durante el proceso de análisis factorial (Cultivo veza. E-2)

Variable	Comunalidad	Factor	Autovalor	Porcentaje de Varianza	Porcentaje Acumulado
Conductividad	0.967	1	5.913	59.6	59.6
рH	0.643	2	1.345	· 13.6	73.2
r Na <sup>+</sup>	0.978	3	1.177	11.9	85.1
r K <sup>+</sup>	0.756	4	0.655	6.6	91.7
r Ca <sup>++</sup>	0.990	5	0.327	3.3	95.0
r Mg <sup>++</sup>	0.984	6	0.240	2.4	97.4
r HCO3"	0.897	7	0.186	1.9	99.3
r \$04 <sup>=</sup>	0.997	8	0.073	0.7	100.0
r Cl	0.963	9	- 0.006	0.0	100.0
r N03"	0.946	10	- 0.017	0.0	100.0
r NO2-	0.267	11	- 0.029	0.0	100.0
r NH4+	0.397	12	- 0.080	0.0	100.0

### Matriz de Factores

Variable	1	2	3
Conductividad	0.960	0.042	- 0.110
рН	0.188	0.628	0.371
r Na <sup>+</sup>	0.889	- 0.102	0.132
r K <sup>+</sup>	- 0.270	0.429	- 0.693
r Ca <sup>++</sup>	0.920	- 0.058	- 0.229
r Mg <sup>++</sup>	- 0.793	- 0.090	- 0.431
r HCO3	0.891	- 0.433	- 0.068
r SO4=	0.759	0.434	- 0.348
r Cl	0.670	0.488	0.166
r NO3"	- 0.109	0.052	- 0.267
r NO2"	0.032	0.226	0.079
r NH4+	0.886	- 0.273	- 0.246

Tabla 3.6. Resumen de los principales cálculos realizados durante el proceso de análisis factorial

(Cultivo veza. E-2) (Cont.)

Variable	Comunalidad Estimada
Conductividad	0.935
рН	0.567
r Na <sup>+</sup>	0.819
r K <sup>+</sup>	0.737
r Ca <sup>++</sup>	0.920
r Mg <sup>++</sup>	0.903
r HCO3 <sup>-</sup>	0.822
r \$04 <sup>=</sup>	0.987
r Cl <sup>-</sup>	0.885
r NO3-	0.715
r NO2-	0.086
r NH4 <sup>+</sup>	0.058

Matriz de Factores rotados por Varimax

		Factor	
Variable	1	2	3
Conductividad	0.940	0.203	- 0.102
рĦ	0.002	0.742	- 0.128
r Na <sup>+</sup>	0.819	0.141	- 0.359
r K <sup>+</sup>	- 0.104	0.095	0.847
r Ca <sup>++</sup>	0.948	0.063	- 0.026
r Mg <sup>++</sup>	- 0.619	- 0.399	0.529
r HCO3	0.915	- 0.231	- 0.310
r 504#	0.774	0.437	0.309
r Cl	0.536	0.645	- 0.109
r NO3-	- 0.032	- 0.068	0.283
r NO2-	- 0.018	0.240	0.011
r NH4+	0.944	- 0.147	- 0.087

## 3.3. Evolución de parametros en el tiempo

En las figuras 3.7 a 3.9 se han representado las evoluciones temporales de los principales contenidos iónicos, desde octubre de 1988 a mayo de 1989. Para su mejor comparación, se han utilizado las mismas escalas para los diferentes lisímetros y piezómetros. Hay que hacer notar

que el contenido en NO<sub>3</sub> se ha representado en otra escala diferente a la de los aniones, con el fin de poder apreciar sus oscilaciones con mayor precisión.

Lo más destacable de estas representaciones es que ya desde 2.0 m de profundidad, no se observan variaciones de importancia, y los contenidos de los distintos iones se mantienen casi constantes. A este comportamiento generalizado sólo se pueden exceptuar las concentraciones catiónicas, que se analizarán más adelante.

Según el esquema conceptual manejado en la modelización del flujo (Parte II), el medio se ha discretizado en 3 capas basadas en las descripciones litológicas de campo.

Los resultados de este modelo indican que el flujo disminuye con la profundidad, y es prácticamente inexistente a partir de 1.5 m (Referencia, figura 2.22 de la Parte II, que relaciona el contenido de humedad con el tiempo).

El carácter estacionario del perfil desde unos 2 m de profundidad, hace que sólo tenga sentido comentar la evolución en el tiempo de los lisímetros L-08, L-09 y L-10. En especial, se analizará el comportamiento de cloruros y sulfatos, ya que en las condiciones experimentales de esta investigación se pueden considerar conservativos.

A 0.3 m de profundidad, los datos son escasos hasta enero de 1989. En general, se observa una disminución en las concentraciones de  ${\rm Cl}^-$  y  ${\rm SO_4}^=$ , que desde enero a mayo puede cifrarse en casi 6 meg/l. Respecto a los nitratos el comportamiento desde noviembre a enero es de claro aumento, y desde aquí hasta el final del cultivo de la veza (mayo)

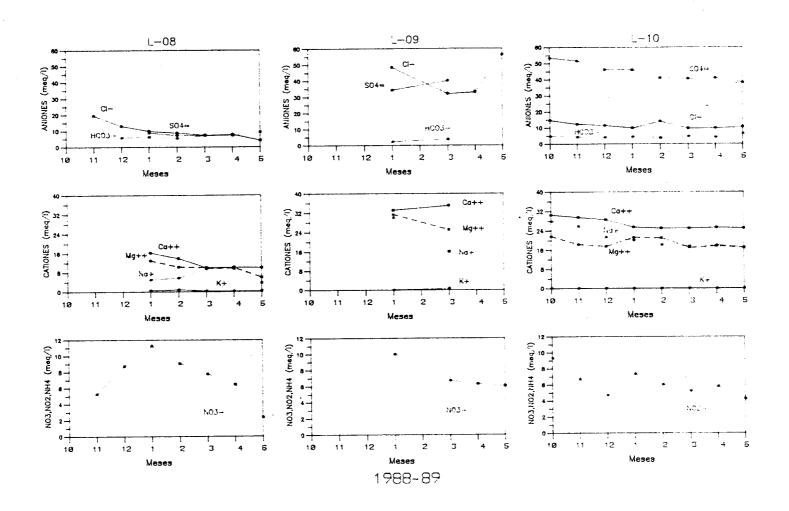


Fig. 3.7. Evolución en el tiempo de los principales contenidos iónicos para los lisímetros L-08, L-09 y L-10 (Cultivo veza. E-2)

se observa un considerable decrecimiento (unos 9 meq/l). Por tanto, el aumento y posterior disminución de este ion en el perfil, no puede atribuirse únicamente a movimiento del agua en el perfil. La ausencia de valores simultáneos de cloruros y sulfatos en todo el período de cultivo de la veza, ha impedido manejar con eficiencia la resolución. Cl<sup>-</sup>/SO<sub>4</sub> como trazador de flujo.

En principio, el incremento hasta enero podría reflejar la inercia de una situación anterior. Según los datos facilitados por la ECCA, no se aplicó abonado de cobertera para la veza, y el abonado de fondo no contenía nitrógeno; además, no se registró un abonado anterior a estas fechas que lo contuviese. El cultivo anterior, cebada, fue segado en septiembre de 1988, por lo que se podría pensar que parte del aporte procede de mineralizar la materia orgánica de las raices enterradas.

Respecto a la disminución de NO<sub>3</sub> desde enero hasta mayo no puede explicarse únicamente por el movimiento del agua en el perfil. La asimilación de NO<sub>3</sub> por la veza, puede ser responsable de este descenso paulatino. Aunque esta especie se puede autoabastecer en gran medida por su capacidad de fijación de N<sub>2</sub> atmosférico, cuando la concentración de amonio o nitratos en el medio es alta, el mecanismo de fijación se inhibe (pp. 17,18 del informe "Microorganismos del suelo implicados en el ciclo del nitrógeno").

A 0.9 m, el lisímetro L-09 registra una evolución diferente. Sin embargo, no hay muchos datos, por lo que puede que las variaciones representadas estén distorsionadas por este hecho. También desde enero a mayo, la concentración

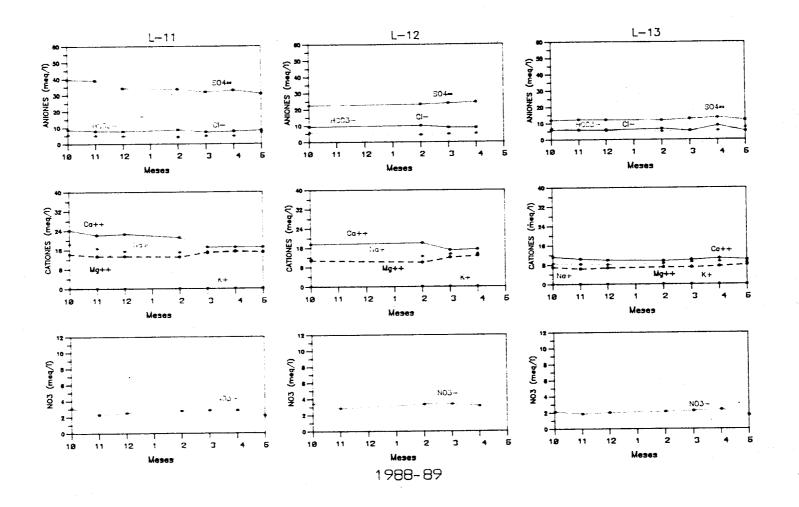


Fig. 3.8. Evolución en el tiempo de los principales contenidos iónicos para los lisímetros L-11, L-12 y L-13 (Cultivo veza. E-2)

de nitratos disminuye con el tiempo (unos 4 meq/l); mientras que los cloruros disminuyen de forma brusca (más de 15 meq/l) para volver a aumentar súbitamente en mayo (un aumento de más de 20 meq/l).

En principio podrían explicarse estas oscilaciones atendiendo sólo al movimiento del agua en el perfil.

El lisímetro L-10, a 1.5 m de profundidad posee mayor cantidad de información. Desde octubre a mayo, y con diferentes oscilaciones, se observa una disminución global de la concentración de sulfatos (más de 15 meg/l), cloruros (unos 4 meg/l) y nitratos (aproximadamente 5 meg/l). En conjunto, podría considerarse que la solución acuosa tiende con el tiempo a menores concentraciones.

En todo el perfil, el contenido en bicarbonatos se mantiene casi constante, la abundancia de sulfatos cálcico-magnésicos en el medio limita el crecimiento de bicarbonatos por efecto de ion común del calcio, produciéndose una precipitación de carbonatos. Este factor actúa como tope y por tanto homogeneiza los valores de la variable HCO3- lo que coincide con la observación realizada en la descripción estadística del apartado 3.2, donde la muestra HCO3 se ajustaba a una población lognormal con un alto grado de significación.

Respecto al comportamiento de las especies catiónicas con el tiempo, hay un claro predominio de calcio en todos los casos. Con el paso del tiempo, mientras que los valores aniónicos se mantienen constantes, se observa que el

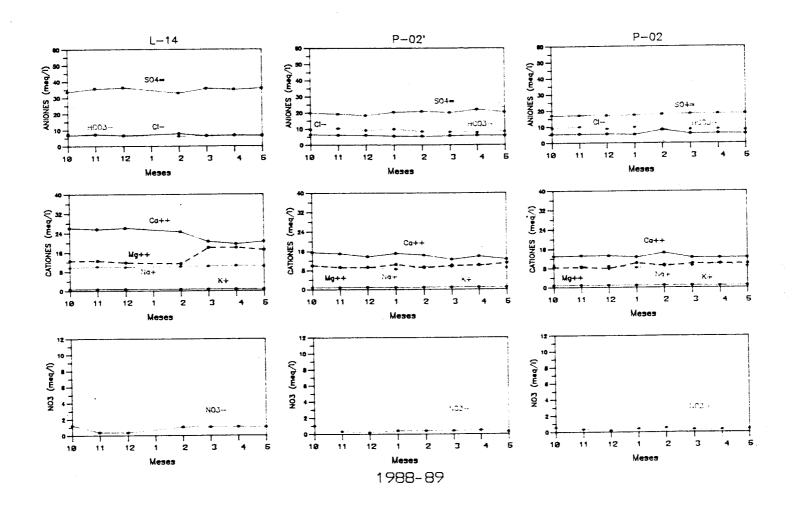


Fig. 3.9. Evolución en el tiempo de los principales contenidos iónicos para el lisímetro L-14 y los piezómetros P-02' y P-02 (Cultivo veza. E-2)

contenido en calcio disminuye en favor de un aumento proporcional de magnesio. Esto es, un cambio catiónico  $Ca^{++} \rightarrow Mg^{++}$ , que parece muy probable si consideramos la abundancia en la zona de silicatos magnésicos en la fracción arcilla.

Las concentraciones de potasio son muy bajas respecto al resto de cationes (retención por las arcillas), por lo que en la escala de representación no se aprecian oscilaciones de interés.

En resumen, a partir del análisis de las figuras 3.7 a 3.9 se puede deducir:

- que en los niveles más someros (hasta 1.5 m de profundidad) se pueden observar fluctuaciones en los contenidos iónicos, que en parte pueden atribuirse a movimiento del agua en la zona no saturada. El nivel más somero, 0.3 m, también parece acusar otros factores asociados con la actividad agrícola (enriquecimiento de NO<sub>3</sub><sup>-</sup> por abonos o mineralización de la materia orgánica y asimilación de nitrógeno por la planta).
- a partir de 2.0 m de profundidad, las fluctuaciones son mínimas y se puede considerar que el estado es estacionario, sin movimiento de agua en el perfil. Este esquema coincide a grandes rasgos con el modelo de funcionamiento descrito a partir de la modelización matemática del flujo (Parte II).

### 3.4. Evolución de parametros en profundidad

El hecho de que el fenómeno en estudio necesite para su descripción tres variables: contenido iónico, profundiad y

tiempo, hace necesaria la representación de las figuras 3.10 a 3.13 como complemento del apartado anterior (3.7 a 3.9).

Los perfiles dibujados poseen un contorno muy similar, en especial a partir de 2.0 m (como ya se ha señalado en el apartado 3.3), y sólo presentan distorsiones de consideración cuando faltan puntos de muestreo.

La forma de los perfiles de sulfatos es muy característica. Se observan dos máximos: el primero, muy abierto, desde 0.9 a 2.0 m, y el segundo a 3.5 m, algo más bajo; y, un mínimo a 3 m de profundidad. Esta disposición se mantiene durante todo el período de estudio, excepto pequeñas variaciones hasta 1.5 m.

En cuanto a los cloruros, se aprecia un pico acusado a 0.9 m, que muchas veces no es detectado por falta de muestra. Al igual que los sulfatos sólo hay ligeras variaciones hasta 1.5 m, manteniéndose los valores relativos constantes durante todo el cultivo de la veza.

El comportamiento de HCO3<sup>-</sup>, como ya se ha comentado anteriormente, se mantiene en unos rangos muy estrechos, ya que su crecimiento está limitado por la presencia de sulfatos que provocan la precipitación de carbonatos por efecto de ion común.

Respecto a las variaciones de los valores de conductividad, los perfiles presentan un trazado más suave que los componentes iónicos por separado. Se aprecia un máximo a 0.9 m y un mínimo a 3 m. Esta suavización por la superposición de efectos de todos los iones puede

explicar el buen ajuste de la distribución de esta variable a una función lognormal tipo (ver en descripción estadística del apartado 3.2).

El contenido en  $NO_3^-$ , también a partir de 2.0 m es constante en toda la época descrita. Sólo se observan cambios apreciables a 0.3 m, y más atenuados a 0.9 y 1.5 m, que ya se han comentado en el apartado 3.3.

En cuanto a las variaciones catiónicas en profundidad, los perfiles se mantienen con igual forma, desde octubre a mayo. Esta representación es menos sensible que la de evolución en el tiempo para reconocer procesos de intercambio catiónico.

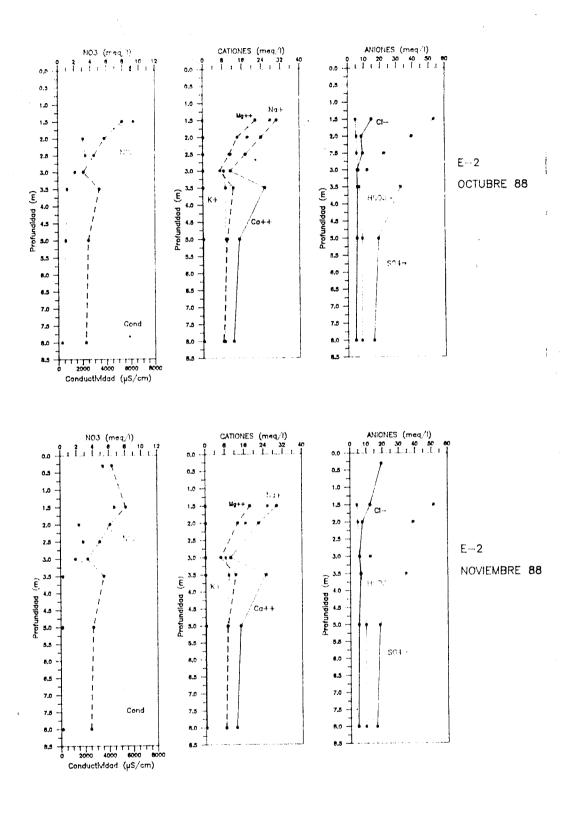


Fig. 3.10. Perfiles iónicos en profundidad para octubre y noviembre de 1988 (Cultivo veza. E-2)

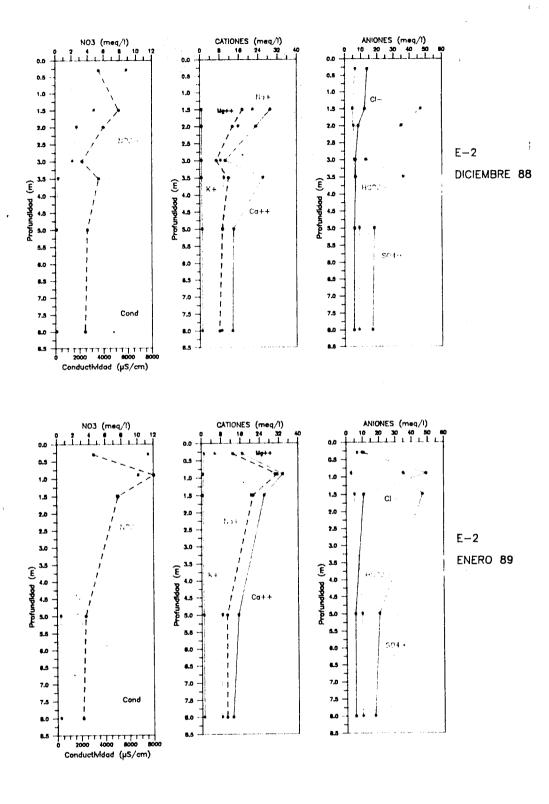


Fig. 3.11. Perfiles iónicos en profundidad para diciembre de 1988 y enero de 1989 (Cultivo veza. E-2)

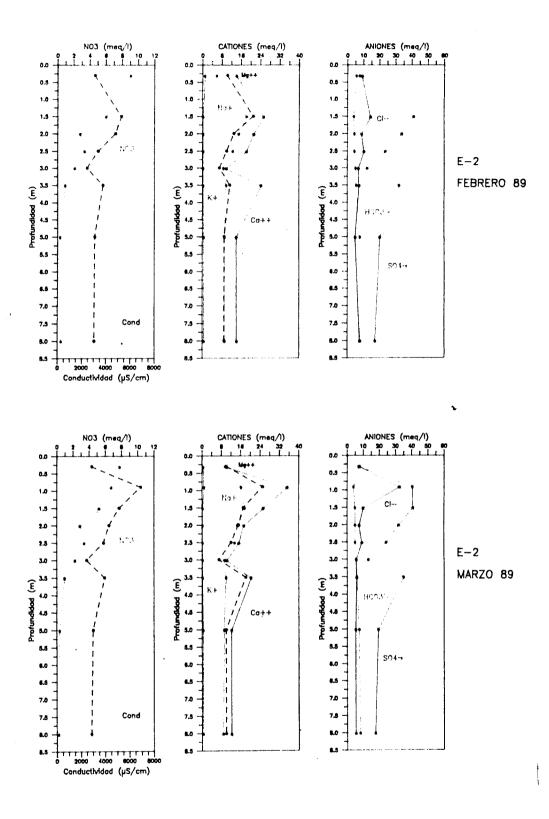


Fig. 3.12. Perfiles iónicos en profundidad para febrero y marzo de 1989 (Cultivo veza. E-2)

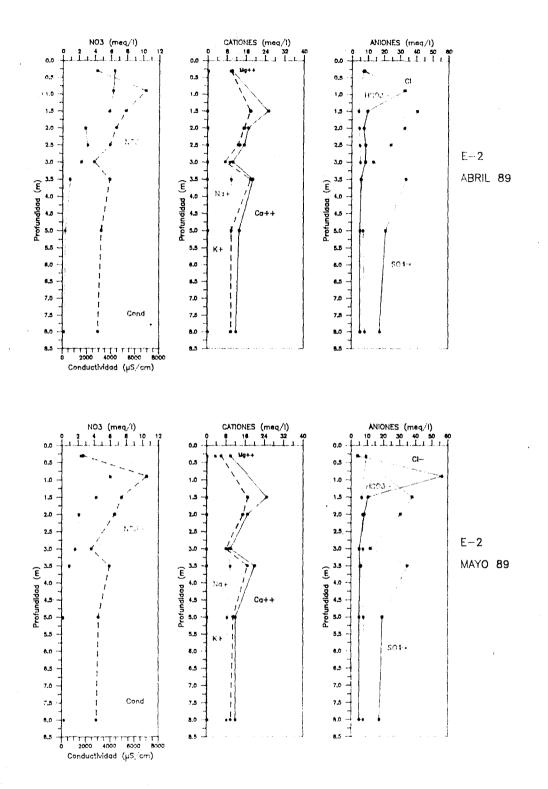


Fig. 3.13. Perfiles iónicos en profundidad para abril y mayo de 1989 (Cultivo veza. E-2)

4. PERIODO DE CULTIVO DE MAIZ

#### 4. PERIODO DE CULTIVO DE MAIZ

Se tratan aquí los datos correspondientes a los muestreos realizados durante el período de cultivo de maíz, sembrado en junio de 1989 y cosechado en diciembre del mismo año.

Fue necesario repetir la siembra de esta planta en la parcela ya que, como se indicaba en el apartado 3.2. de la Parte II, se observaron problemas de germinación.

La cosecha se llevó a cabo dos meses más tarde de lo previsto en los planes de cultivo de la ECCA, debido a que las lluvias producidas en otoño impidieron la entrada de maquinaria agrícola a las zonas cultivadas, y aunque estas tareas agrícolas se efectúan de forma manual en la parcela experimental, se prefirió realizarlas al mismo tiempo que en los alrededores de ésta.

A continuación se estudian los resultados obtenidos en este período, siguiendo los criterios y metodología expuesta en el capítulo 3.

#### 4.1. Parametros determinados "in situ"

El número total de muestras analizadas en campo durante este período asciende a 67, y al igual que en el caso del período de cultivo de veza, en muchas de ellas no fue posible realizar un análisis completo debido al escaso volumen extraído de los lisímetros, máxime cuando se le dió prioridad al análisis de bromuros. El ensayo de trazador con Br se llevó a cabo entre junio y diciembre de 1989, coincidiendo con el período de cultivo de maíz.

Los resultados obtenidos en las determinaciones realizadas en campo se sometieron a un tratamiento estadístico, en el que como primer paso se estudió la distribución de cada variable, mediante la aplicación de tests de ajuste (Tabla 4.1).

De los parámetros considerados, según los índices Kolmogorov-Smirnov, sólo temperatura, pH y tal vez  $O_2$  disuelto parecen distribuirse de forma normal, mientras que la conductividad se distribuye de forma lognormal. No obstante, los índices  $\chi^2$  presentan valores poco significativos para ambos tipos de distribución en todos los casos, exceptuando quizá el pH.

El segundo paso, dentro del tratamiento estadístico a que se sometió a la población de variables determinadas en campo, consistió en el cálculo de la matriz de correlación con las 29 muestras de las que se disponía de análisis completos. En la tabla 4.2 se recogen los coeficientes de dicha matriz.

Los valores que aparecen son bastante bajos e indican, como en el caso de la veza, el comportamiento prácticamente independiente entre variables. El coeficiente con valor obtienen la correlación absoluto mayor se para temperatura-O2 disuelto, y como cabía esperar, su valor es negativo. Un aumento en la temperatura implica una disminución en la concentración de 02 disuelto. En la figura 4.1 se representa la relación existente entre ambos parámetros, observándose la gran dispersión de valores respecto a la tendencia global.

Tabla 4.1. Resultados del ajuste de distribución obtenidos para las variables determinadas en campo (Cultivo maiz. E-2)

	Tipo de Distribución Ajustada	Media ∝̃	Desviación Tipica σ	Nivel de	Significación
				Test x'	Test de Kolmogorov-Smirnov
Temperatura ('C)	Normal Lognormal	16.86 16.88	3.09 3.24	0.36 0.27	0.999 0.28
0 <sub>2</sub> (mg/l)	Normal Lognormal	2.16 2.24	0.79 1.25	2.3 x 10 <sup>-4</sup> 5.0 x 10 <sup>-8</sup>	0.53 0.03
NH4 <sup>+</sup> (meq/l)	Normal Lognormal	0.068 0.055	0.12 0.04	0	1.9 x 10 <sup>-7</sup> 6.3 x 10 <sup>-5</sup>
NO2 <sup>-</sup> (meq/l)	Normal	2.7 x 10 <sup>-3</sup>	4 x 10 <sup>-3</sup>	0	1.02 x 10 <sup>-4</sup>
pН	Normal	7.30	0.24	0.709	0.999
Eh (mV)	Normal	127.23	96.6	9.7 x 10 <sup>-5</sup>	2.99 x 10 <sup>-3</sup>
Conductividad (µS/cm)	Normal Lognormal	3540 3545	1139 1179	0.04 0.16	0.19 0.999

Tabla. 4.2. Matriz de correlación para las variables de campo (Cultivo maíz. E-2)

	Temperatura	02	NH4+	NO5_	рł	Eh	Conductividad
Temperatura	1						
02	-0.613	1					
NH4+	-0.002	-0.393	1				
NO2-	0.289	-0.305	-0.060	1			
рΗ	-0.244	-0.047	0.536	-0.161	1		
Eh	0.122	-0.258	-0.150	0.119	-0.238	1	
Conductividad	-0.129	0.528	-0.145	-0.034	-0.121	-0.448	1

En las figuras 4.2 y 4.3 se incluye la variación en profundidad de las variables mencionadas anteriormente. Las oscilaciones térmicas registradas en los lisímetros más someros se atenúan a medida que aumenta la profundidad de muestreo.

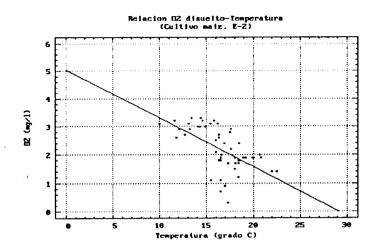


Fig. 4.1. Relación O2 disuelto - Temperatura (Cultivo maíz. E-2)

En el caso de la figura 4.3, para la relación  $O_2$ -Profundidad, se obseva una cierta tendencia de disminución de  $O_2$  en profundidad, aunque con un amplio margen de variación.

Otras correlaciones con coeficientes que se destacan del resto, aunque sin dejar de ser mediocres, tales como NH<sub>4</sub>-pH, O<sub>2</sub>-Conductividad y Eh-Conductividad, son fruto del cálculo matemático, condicionado por la presencia de valores anómalos, y su correlación carece de significado.

Por último, se ha intentado relacionar estas variables determinadas en campo entre sí, mediante la aplicación de análisis factorial. Sin embargo los resultados obtenidos en el cálculo de comunalidades (Tabla 4.3) desaconsejan la continuación de dicho proceso, ya que sólo se registran valores relativamente altos para O<sub>2</sub> disuelto y temperatura, asociación que ya ha sido comentada en base a los coeficientes de la matriz de correlación.

Tabla 4.3. Comunalidades de cada variable con el resto (Cultivo maiz. E-2)

Variable	Comunalidad
Temperatura	0.522
02	0.719
NH4+	0.491
NO2"	0.162
pH	0.392
Eh	0.301
Conductividad	0.478

Fig. 4.2. Relación Temperatura - Profundidad (Cultivo maiz. E-2)

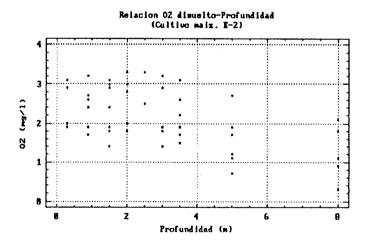


Fig. 4.3. Relación O2 disuelto - Profundidad (Cultivo maíz. E-2)

#### 4.2. Parametros determinados en laboratorio

Se han analizado un total de 67 muestras de agua, aunque no de forma completa debido al reducido volumen disponible.

Los resultados analíticos obtenidos en laboratorio se han comparado con los de campo, para aquellas determinaciones en las que se contó con ambas determinaciones.

En el caso de la conductividad, figura 4.4, se registran valores más altos en el laboratorio, hecho que posiblemente es debido a una disolución de partículas en suspensión producida en el tiempo transcurrido entre ambos análisis. Este hecho coincide con las observaciones realizadas durante el período de cultivo de veza, aunque allí, se registraron valores inferiores de salinidad.

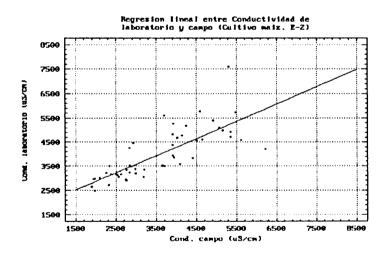


Fig. 4.4. Regresión lineal entre conductividad de laboratorio y campo (Cultivo maíz. E-2)

En la figura 4.5 se ha representado la relación existente entre pH de laboratorio y campo. Al igual que en la figura

3.4, correspondiente al cultivo de veza, se obtienen valores superiores en laboratorio, pudiendo responder a una desgasificación de las muestras, con pérdida de CO<sub>2</sub>.

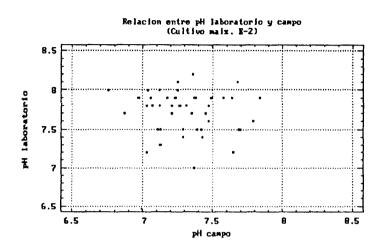


Fig. 4.5. Relación entre pH de laboratorio y campo (Cultivo maíz. E-2)

En cuanto a los resultados obtenidos para las especies nitrogenadas, y pese a las limitaciones que presentan los test utilizados en campo, se observa una cierta relación cuando los valores medidos "in situ" son inferiores a 0.1 mg/l de NH<sub>4</sub><sup>+</sup>. (Fig. 4.6). En todas las muestras se produce una disminución en la concentración de este ion desde el campo al laboratorio, que puede atribuirse a su oxidación a nitratos.

En la figura 4.7 se observa la independencia de comportamiento entre los valores de NO<sub>2</sub>- medidos en campo y en laboratorio.

En el tratamiento estadístico de los datos se han probado los ajuste normal y lognormal a las variables de laboratorio. Los resultados obtenidos para los test  $\chi^2$  y Kolmogorov-Smirnov aparecen en la tabla 4.4. Sólo se obtienen

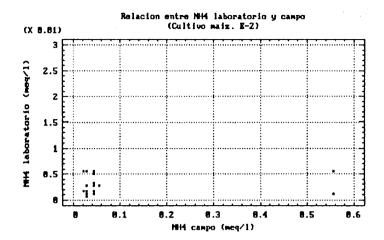


Fig. 4.6. Relación entre NH4<sup>+</sup> de laboratorio y campo (Cultivo maiz. E-2)

valores significativos de los índices Kolmogorov-Smirnov para la distribución lognormal de  $\mathrm{HCO_3}^-$  y  $\mathrm{SO_4}^=$ . Por tanto, puede decirse que la población estudiada no sigue una distribución normal ni lognormal única.

En cuanto a la matriz de correlación calculada para las variables de laboratorio, los resultados obtenidos se recogen en la tabla 4.5. En general los coeficientes de correlación son bastante bajos, destacando (con r > 0.7) las mismas asociaciones comentadas para el período de veza:

- 1) Conductividad con Na<sup>+</sup>, Ca<sup>++</sup>, Mg<sup>++</sup>, SO<sub>4</sub><sup>=</sup> y Cl<sup>-</sup>
- 2)  $SO_4^{=}$  con  $Ca^{++}$  y  $Mg^{++}$

La primera de ellas hace referencia a la contribución de los iones  $Na^+$ ,  $Ca^{++}$ ,  $Mg^{++}$ ,  $SO_4^-$  y  $Cl^-$  en la mineralización del agua. Y la segunda, indica que los componentes asociados tienen un origen común (presencia de facies sulfatadas y/o abonos añadidos en la zona).

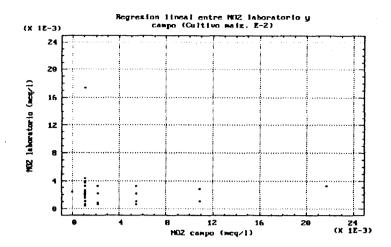


Fig. 4.7. Relación entre NO2 de laboratorio y campo (Cultivo maiz. E-2)

Por último, los resultados analíticos de laboratorio se han sometido a análisis factorial, utilizando como datos de partida la matriz de correlación de la tabla 4.5. Como primer paso de este tratamiento estadístico se obtienen las comunalidades, que figuran en la tabla 4.6.

Las variables estudiadas se pueden dividir en dos grupos, en función de sus comunalidades. Así, en el primero se encuentran conductividad,  $Na^+$ ,  $Ca^{++}$ ,  $Mg^{++}$ ,  $SO_4^-$ ,  $Cl^-$  y  $NO_3^-$ , con valores superiores a 0.88 y, en el segundo, pH,  $K^+$ ,  $HCO_3^-$ ,  $NO_2^-$  y  $NH_4^+$  cuyos valores bajos indican que estos parámetros se comportan de forma independiente.

Las comunalidades obtenidas para el primer grupo de variables aconsejan la continuación del análisis factorial, si bien, las asociaciones que se obtengan entre parámetros del segundo grupo carecerán de significado. A continuación, el método numérico sustituye los elementos diagonales de la matriz de correlación por las comunalidades de las

Tabla 4.4. Resultados del ajuste de distribución obtenido para las variables determinadas en laboratorio (Cultivo maíz. E-2)

	Tipo de Distribución Ajustada	Media x	Desviación Típica σ	Nivel de Significación	
				Test x'	Test de Kolmogorov-Smsirnov
Conductividad	Normal	3953	1181	4.3 x 10 <sup>-3</sup>	0.06
(µS/cm)	Lognormal	3953	1162	0.02	0.27
рH	Normal	7.78	0.28	1.9 x 10 <sup>-4</sup>	0.01
Na <sup>+</sup>	Normal	11.70	5.4	2.7 x 10 <sup>-5</sup>	0.02
(meq/l)	Lognormal	11.68	5.2	0.01	0.21
K <sup>+</sup>	Normal	0.22	0.21	3.4 x 10 <sup>-8</sup>	3.1 x 10 <sup>-3</sup>
(meq/l)	Lognormal	0.23	0.27	0.09	0.48
Ca <sup>++</sup>	Normal	16.6	5.9	1.8 x 10 <sup>-4</sup>	7.0 x 10 <sup>-3</sup>
(meq/l)	Lognormal	16.6	5.4	0.14	0.06
Mg <sup>++</sup>	Normal	13.6	4.27	2.3 x 10 <sup>-3</sup>	0.06
(meq/l)	Lognormal	13.6	4.02	0.19	0.34
HCO3 <sup>-</sup>	Normal	7.41	1.62	1.4 x 10 <sup>-5</sup>	0.01
(meq/l)	Lognormal	7.66	0.9	0.45	0.999
\$04 <sup>±</sup>	Normal	19.24	9.56	0.02	0.05
(meq/l)	Lognormal	19.9	9.04	0.12	0.999
Cl-	Normal	11.02	6.65	1.8 x 10 <sup>-5</sup>	0.09
(meq/l)	Lognormal	10.9	6.35	3.8 x 10 <sup>-3</sup>	0.17
NO3 <sup>-</sup>	Normal	4.28	2.85	0.05	0.31
(meq/l)	Lognormal	5.59	9.86	7.2 x 10 <sup>-8</sup>	0.02
NO2 <sup>-</sup>	Normal	5.3 x 10 <sup>-3</sup>	0.02	0	0
(meq/l)	Lognormal	3.1 x 10 <sup>-3</sup>	3.2 x 10 <sup>-3</sup>		0.07
NH4 <sup>+</sup>	Normal	3.1 x 10 <sup>-3</sup>	2.1 x 10 <sup>-3</sup>	8.2 x 10 <sup>-8</sup>	0.01
(meq/l)	Lognormal	3.2 x 10 <sup>-3</sup>	2.6 x 10 <sup>-3</sup>	4.6 x 10 <sup>-8</sup>	0.02

Tabla 4.5. Matriz de correlación para la variables de laboratorio (Cultivo maíz. E-2)

	Cond.	рH	Na <sup>+</sup>	K <sup>+</sup>	Ca++	Mg++	HCO3	SO4=	cl-	NO3"	NO2"	NH4+
Cond.	1						_			_		•
рH	0.053	1										
Na <sup>+</sup>	0.761	-0.023	1									
K <sup>+</sup>	-0.348	-0.202	-0.241	1								
Ca <sup>++</sup>	0.869	0.132	0.400	-0.267	1							
Mg <sup>++</sup>	0.836	0.000	0.444	-0.263	0.900	1						
HCO3-	-0.340	-0.301	-0.266	0.147	-0.274	-0.188	1					
SO4=	0.769	0.073	0.492	-0.173	0.792	0.809	-0.150	1				
ct-	0.706	0.017	0.696	-0.187	0.527	0.481	-0.472	0.201	1			
NO3-	0.577	0.156	0.303	-0.491	0.507	0.415	-0.262	0.114	0.479	1		
NO2*	-0.077	-0.261	-0.055	0.313	-0.075	-0.075	-0.073	0.223	-0.080	-0.061	1	
NH4+	-0.040	0.325	0.036	0.163	-0.003	-0.015	-0.225	0.134	-0.031	-0.294	-0.003	1

variables y extrae cuatro factores, que corresponden a los autovalores mayores de 0.9. Estos factores explican en conjunto el 91% de la varianza total.

El primer factor asocia, con pesos superiores al 70%, a la conductividad con  $Ca^{++}$ ,  $Mg^{++}$ ,  $SO_4^-$ ,  $Cl^-$  y  $Na^+$ , iones responsables de la mineralización del agua.

Tabla 4.6. Resumen de los principales cálculos realizados durante el proceso de análisis factorial (Cultivo maíz. E-2)

Variable	Comunalidad	Factor	Autovalor	Porcentaje de Varianza	Porcentaje Acumulado
Conductividad	0.984	1	4.790	54.5	54.5
рH	0.376	2	1.267	14.4	69.0
r Na <sup>+</sup>	0.929	3	1.022	11.6	80.6
r K <sup>+</sup>	0.368	4	0.933	10.6	91.2
r Ca <sup>++</sup>	0.963	5	0.474	5.4	96.6
r Mg <sup>++</sup>	0.884	6	0.208	2.4	99.0
r HCO3-	0.530	7	0.073	0.8	99.8
r 504 <sup>=</sup>	0.982	8	0.013	0.2	100.0
r Cl-	0.960	9	- 0.014	0.0	100.0
r NO3"	0.904	10	- 0.036	0.0	100.0
r NO2"	0.198	11	- 0.135	0.0	100.0
r NH4+	0.322	12	- 0.192	0.0	100.0

Matriz de	Factores
-----------	----------

		Factor		
Variable	1	2	3	4
Conductividad	0.986	0.043	0.080	- 0.070
рH	0.122	- 0.162	- 0.553	0.263
r Na <sup>+</sup>	0.710	- 0.107	0.013	- 0.513
r K <sup>+</sup>	- 0.376	0.292	0.002	- 0.337
r Ca <sup>++</sup>	0.896	0.231	0.020	0.221
r Mg <sup>++</sup>	0.854	0.311	0.108	0.139
n HCO3"	- 0.389	0.303	0.482	0.079
r \$04 <sup>±</sup>	0.752	0.612	- 0.111	0.081
r Cl-	0.725	- 0.409	0.014	- 0.446
r NO3-	0.603	- 0.549	0.265	0.366
r NO2-	- 0.132	0.155	0.279	- 0.216
r NH4+	- 0.014	0.182	- 0.552	- 0.144

Tabla 4.6. Resumen de los principales cálculos realizados durante el proceso de análisis factorial

(Cultivo maiz. E-2) (Cont.)

Variable	Comunalidad Estimada
Conductividad	0.985
рH	0.416
r Na <sup>+</sup>	0.780
r K <sup>+</sup>	0.341
r Ca <sup>++</sup>	0.905
r Mg <sup>++</sup>	0.857
r HCO3"	0.482
r \$04=	0.959
r Cl-	0.892
r NO3-	0.869
r NO2-	0.166
r NH4 <sup>+</sup>	0.359

Matriz de Factores rotados por Varimax

		Factor		
Variable	1	2	3	4
Conductividad	0.758	0.570	0.283	0.074
рН	0.029	- 0.031	- 0.004	0.644
r Na <sup>+</sup>	0.360	0.805	0.013	- 0.036
r K <sup>+</sup>	- 0.175	- 0.083	- 0.472	- 0.284
r Ca <sup>++</sup>	0.867	0.234	0.271	0.159
r Mg <sup>++</sup>	0.870	0.233	0.211	0.021
r HCO3°	- 0.073	- 0.419	- 0.014	- 0.549
r \$04=	0.960	0.105	- 0.142	0.078
r cl -	0.198	0.890	0.234	0.081
r NO3"	0.202	0.279	0.846	0.184
r NO2"	- 0.040	0.007	- 0.109	- 0.391
r NH4+	0.052	0.048	- 0.471	0.364

Las agrupaciones observadas para el resto de factores presenta valores bajos, inferiores al 65%, por lo que se ha realizado una rotación de los factores que facilite su interpretación.

En esta rotación mejoran en general los coeficientes obtenidos y se separan en el primer factor  $SO_4^=$ ,  $Mg^{++}$ ,  $Ca^{++}$  y conductividad, indicando con ello el peso que los sulfatos ejercen en la composición química de las aguas analizadas.

En el factor 2 se agrupan Cl y Na que influyen en menor medida en la salinidad de las muestras.

Los nitratos se separan en el factor 3, indicando su comportamiento independiente, y, en el factor 4 se relacionan pH y HCO<sub>3</sub>, aunque con pesos inferiores al 70%.

# 4.3. Evolución de parametros en el tiempo

La evolución de los principales contenidos iónicos a lo largo del tiempo, se recoge en las figuras 4.8 a 4.10, para el período de cultivo del maíz, es decir desde junio a diciembre de 1989.

No se ha incluido el lisímetro L-12 en la figura 4.9 por carecer de datos analíticos correspondientes a este intervalo de tiempo. Como se ha comentado anteriormente, se le dió prioridad al análisis de bromuros y el escaso volumen de agua recogida de este lisímetro no permitió la determinación de ningún otro parámetro.

Se han utilizado las mismas escalas en todos los gráficos, para facilitar las comparaciones entre el comportamiento de los distintos lisímetros. En las figuras realizadas se han separado los nitratos del resto de aniones (con una escala diferente), para visualizar de forma más clara las oscilaciones que presentan. No se incluyen los nitritos ni el amonio, por permanecer en concentraciones próximas a cero durante el período de estudio, con pequeñas oscilaciones

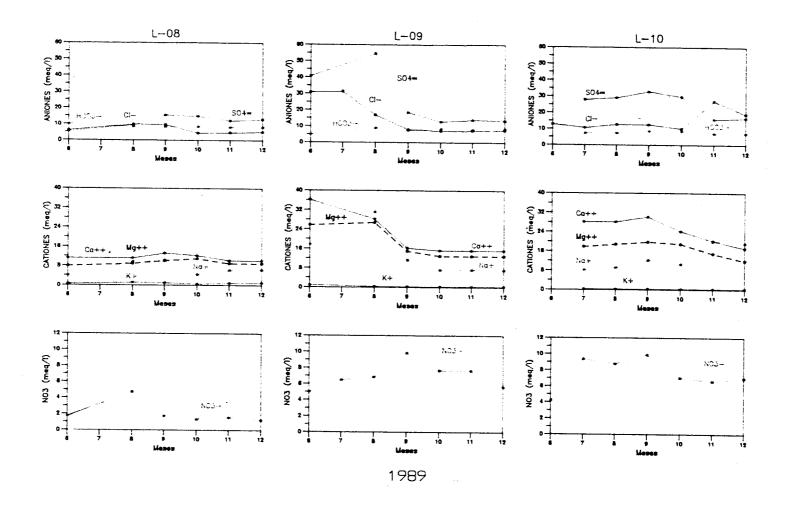


Fig. 4.8. Evolución en el tiempo de los principales contenidos iónicos para los lisímetros L-08, L-09 y L-10 (Cultivo maíz. E-2)

que no explican las variaciones observadas en los nitratos.

La falta representatividad de estos iones también se comentó
en la descripción estadística del apartado 4.2.

De forma contraria a lo observado para el caso de la veza (apartado 3.3), las variaciones son considerables para la mayor parte de las especies iónicas a las distintas profundidades de muestreo de la zona no saturada. Unicamente se mantienen sin cambios apreciables las concentraciones iónicas del piezómetro más profundo (P-O2).

Este esquema de funcionamiento se ajusta bastante bien a los resultados del modelo de flujo en este intervalo de tiempo (Ver figura 2.28 de la Parte II), que indica la existencia de un flujo descendente no saturado durante este tiempo.

En cuanto a los aniones, los bicarbonatos se mantienen prácticamente constantes en todos los lisímetros y piezómetros muestreados. Como ya se ha comentado, la disolución de sulfatos cálcico-magnésicos limita la solubilidad del carbonato cálcico, que por efecto de ion común precipita.

Tanto el cloruro como el ion sulfato pueden considerarse trazadores bastante fiables del movimiento del agua en zona no saturada. En el caso de los cloruros, la explicación es clara, es un ion conservatio que no presenta ninguna tendencia a reaccionar (precipitar, ser adsorbido, etc.). Para los iones sulfato, las condiciones son oxidantes, ésto es, no tenderá a reducirse a S=; y por otra parte, las concentraciones no son lo suficientemente elevadas como para inducir precipitaciones.

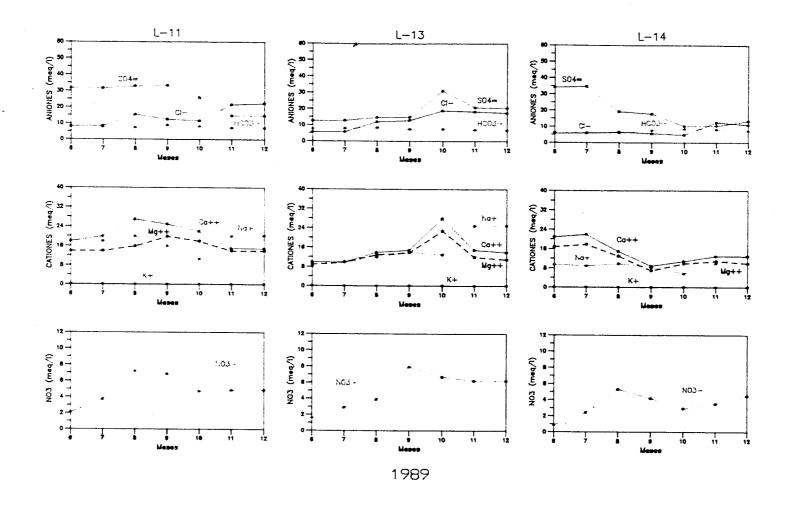


Fig. 4.9. Evolución en el tiempo de los principales contenidos iónicos para los lisímetros L-11, L-13 y L-14 (Cultivo maíz. E-2)

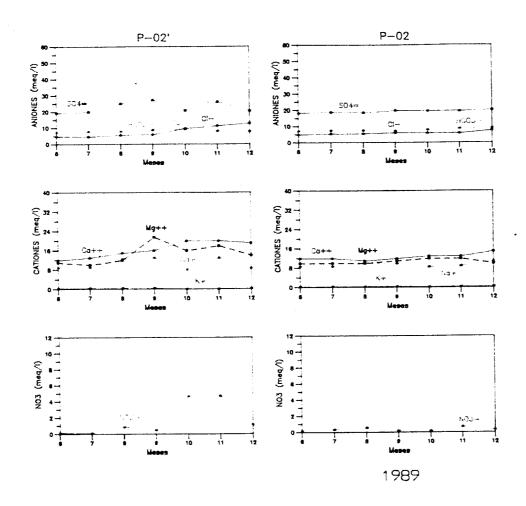


Fig. 4.10. Evolución en el tiempo de los principales contenidos iónicos para los piezómetros P-02' y P-02 (Cultivo maíz. E-2)

Las variaciones de estos dos iones en el tiempo (fig. 4.8 a 4.10) se analizarán conjuntamente con la evolución temporal de la relación  $rCl^-/rSO_4^-$  (Fig. 4.11).

En los meses de junio y julio, las concentraciones de  ${\rm Cl}^-$  y  ${\rm SO_4}^=$  en los lisímetros se mantienen en niveles muy parecidos a los que se comentaron en el caso de la veza. Los riegos, que comenzaron en junio todavía no parecen ser efectivos en el movimiento del agua en el perfil. Por el momento, el agua de infiltración se debe invertir en humedecer las capas superficiales y en cubrir las necesidades de evapotranspiración de las plantas.

Los caudales de riego poseen conductividades que son próximas a 1000  $\mu$ S/cm. En concreto, el 19 de julio se registraron 1099  $\mu$ S/cm, el 2 de agosto, 970  $\mu$ S/cm; y el 18 de septiembre, 956  $\mu$ S/cm. Es decir, son valores muy inferiores a los medidos en el perfil del suelo.

A 0.3 m de profundidad, el grado de humedad desde finales de julio ha alcanzado valores próximos a saturación (figura 2.29 de la Parte II), y se observa que para los muestreos de agosto a octubre, la relación  $rCl^-/rSO_4^-$  desciende considerablemente (aumentan los cloruros y descienden los sulfatos). Mientras, para profundidades superiores, la tendencia es la contraria. Hasta octubre, la relación  $rCl^-/rSO_4^-$  se mantiene más o menos constante (excepto a 3 m), mientras que de octubre a noviembre aumenta espectacularmente a 1.5, 2 y 3.5 m. Estos niveles más profundos, de acuerdo con los resultados de la modelización de flujo,

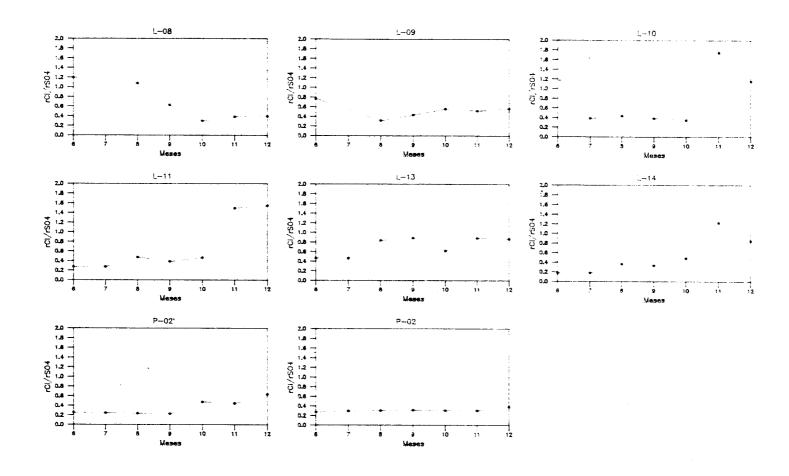


Fig. 4.11. Evolución en el tiempo de la relación rCf/rSO<sub>4</sub> (Cultivo maíz, E-2)

son más permeables y están más secos. El piezómetro somero P-02' llega a acusar este incremento, aunque muy mitigado, mientras que el profundo, P-02, no se ve afectado.

La entrada de importantes caudales de agua de regadío al sistema, desde el punto de vista químico provoca el desplazamiento de sales disueltas en profundidad, así como un fenómeno superpuesto de dilución de concentraciones en todo el perfil. De esta manera parece más efectivo el análisis de la relación  $rCl^-/rSO_4^-$  que de cada parámetro por separado.

El proceso global, teniendo en cuenta las concentraciones de Cl<sup>-</sup> y SO<sub>4</sub><sup>=</sup> que se registraron con anterioridad (cultivo de veza, o incluso el anterior de cebada) tiene como resultado el lavado de los horizontes acumuladores de sales (niveles con mayor proporción de arcillas o abundancia de raíces), lo que se traduce en la homogeneización de valores en todo el perfil. Los valores de Cl<sup>-</sup> y SO<sub>4</sub><sup>=</sup> quedan al final de 1989 entre 10 y 20 meg/l en todos los lisímetros muestreados.

Hay que hacer una serie de consideraciones previas para poder comprender la evolución de los nitratos en este período. La parcela se abonó a primeros de junio (fondo) con una dosis de 500 kg/ha de abono 15-15-15 con el nitrógeno en forma amoniacal. Cuando el maíz tenía una altura de 20 cm se aplicó el abono de cobertera, 250 kg/ha de NH<sub>4</sub>NO<sub>3</sub>. Sin embargo, a 0.3 m no se acusa el previsible brusco aumento de nitratos correspondiente. Hay que tener en cuenta que las necesidades de nutrientes del maíz durante su crecimiento (junio a agosto) deben ser muy elevadas, consumiendo de forma inmediata gran parte del NO<sub>3</sub> añadido. Por otra parte

el abono incorporado consta de una componente aniónica,  $NO_3^-$ , de asimilación directa, y otra catiónica  $NH_4^+$ , que para que pueda ser utilizada por la planta debe oxidarse previamente, es decir estará disponible con un cierto retardo en el tiempo.

Además del abonado, hay que considerar que el 60% de la veza se enterró, con objeto de aumentar la fertilidad del terreno, por lo que debe estarse produciendo mineralización de materia orgánica a una cierta profundidad.

A 0.9 y 1.5 m se observa un incremento suave de nitratos desde julio a octubre, que se transmite por efecto del flujo descendente a capas inferiores con un cierto desfase. El incremento no es tan grande como cabía pensar, ya que el maíz consume elevadas concentraciones de este ion.

Aunque en las figuras realizadas sólo se ha representado la evolución hasta diciembre, los datos posteriores (primeros meses de 1990), indican que los niveles disminuyen mucho en todo el perfil (hasta niveles inferiores a 2 meg/l). Es posible que las lluvias caídas a finales del otoño hayan continuado induciendo flujo descendente, así como procesos de dilución.

El nivel saturado, en su parte más somera, también acusa el descenso de nitratos del perfil, en los meses de octubre y noviembre, mientras que el piezómetro más profundo mantiene sus niveles constantes.

En cuanto a los cationes, se aprecia que los iones calcio y magnesio siguen una evolución similar, aunque el calcio siempre se encuentra en mayor concentración. Este hecho contrasta con la observación realizada durante el período de cultivo de veza, donde se describió la relación inversa del calcio y el magnesio como resultado de cambio iónico.

Durante el período de cultivo de maíz, las variaciones aniónicas a lo largo del tiempo hacen más difícil la identificación de procesos de cambio catiónico. Por ejemplo un aumento de sodio puede responder tanto a un proceso de cambio catiónico como a una disolución de una sal sódica.

Sólo en los últimos meses del período de cultivo del maíz (octubre-noviembre-diciembre) y en el lisímetro L-13 se puede distinguir un proceso de cambio catiónico de calcio por sodio. La situación reflejada en el lisímetro L-11, en la que los iones calcio y magnesio disminuyen y aumenta el sodio, no responde a un cambio catiónico, ya que en este lisímetro el sodio sigue una tendencia similar al cloruro, y el aumento en la concentración de ambos iones parece tener un origen común (disolución de sales, evaporación, etc.).

Respecto al potasio, las concentraciones son muy pequeñas, con valores comprendidos entre 0 y 1 meq/l. Los valores más altos se registran en los dos lisímetros más someros; en L-08 durante todo el período de estudio y en L-09 hasta el mes de agosto. Este catión se adicionó en el abono de fondo aplicado al maíz en los meses de junio y julio, en forma de KCl. El K<sup>+</sup> se fija con facilidad en las arcillas, en posiciones interlaminares, de ahí que no se detecten concentraciones apreciables a profundidades superiores a 0.9 m.

## 4.4. Evolución de parametros en profundidad

En las figuras 4.12 a 4.15 se ha representado la variación de los contenidos iónicos en profundidad durante el cultivo del maíz, como complemento a las figuras 4.8 a 4.10 de evolución en el tiempo. Se ha optado por una representación bidimensional en vez de tridimensional, para facilitar la interpretación de los procesos asociados a las variaciones espacio-temporales.

En general se observa, en contraste a lo que sucede en la veza (apartado 3.4), que los perfiles obtenidos no son estacionarios y se aprecia un movimiento global de los diferentes iones en profundidad. Así, los sulfatos presentan en junio y julio una distribución semejante a la de meses anteriores (durante el período de cultivo de veza) con dos máximos en torno a 0.9 y 3.5 m, y un mínimo de concentración situado a 3 m de profundidad. Esta disposición cambia en meses posteriores, debido a que el agua aportada en el regadío provoca un desplazamiento de los valores máximos hacia niveles más profundos, registrándose en septiembre los máximos a profundidades respectivas de 2 y 5 m, y el mínimo a 3.5 m.

Para la interpretación de estos desplazamientos de "picos" en profundidad, serán de gran utilidad los resultados del ensayo de trazador, comentados en el capítulo 3 de la Parte II. En principio el comentario se centrará en el comportamiento de cloruros y sulfatos, considerados buenos trazadores en este caso.

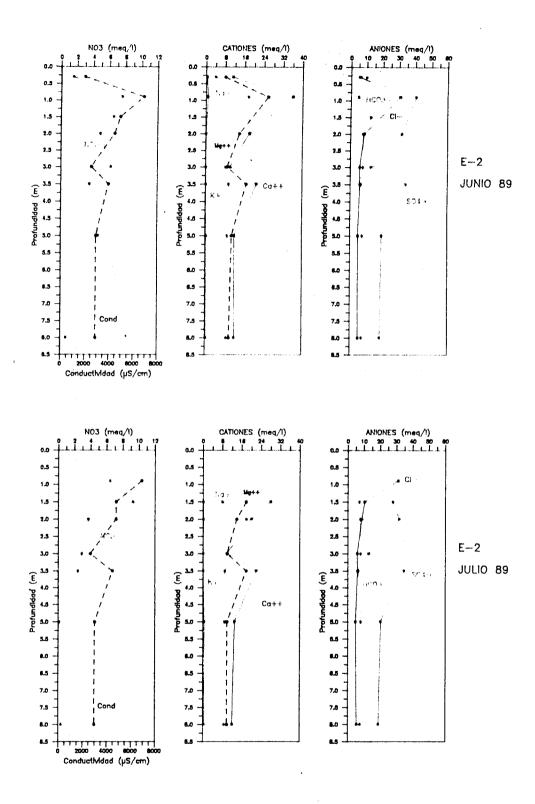


Fig. 4.12. Perfiles iónicos en profundidad para junio y julio de 1989 (Cultivo maíz. E-2)

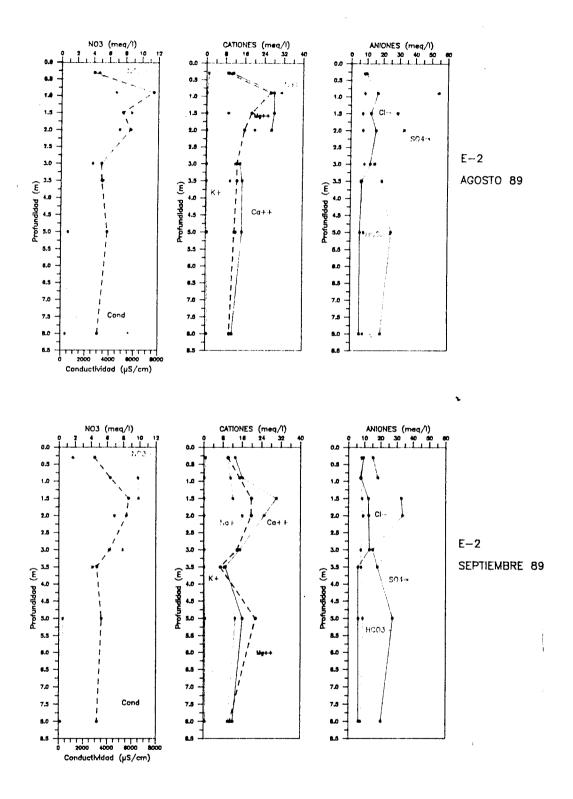


Fig. 4.13. Perfiles iónicos en profundidad para agosto y septiembre de 1989 (Cultivo maíz. E-2)

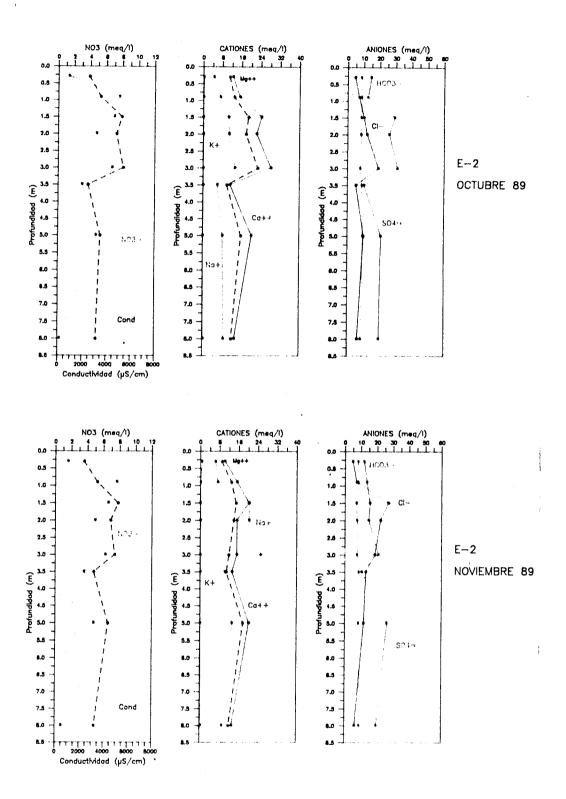


Fig. 4.14. Perfiles iónicos en profundidad para octubre y noviembre de 1989 (Cultivo malz. E-2)

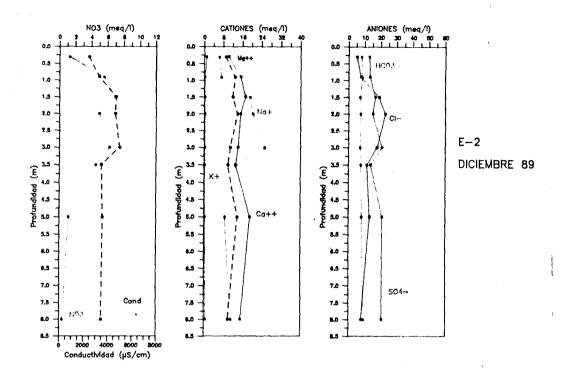


Fig. 4.15. Perfiles iónicos en profundidad para diciembre de 1989 (Cultivo malz. E-2)

Como se dijo antes, en junio y julio la situación no ha cambiado mucho respecto al período de cultivo de la veza, y hay que esperar hasta agosto para ver variaciones apreciables.

Según el ensayo de trazador, de junio a agosto el desplazamiento es de unos 0.3 m. En agosto (figura 4.13) el máximo de SO4 = situado a 3.5 m ha desaparecido, ya que se ha desplazado a una zona donde no hay tomamuestras. El piezómetro somero acusa un ligero aumento de concentración. Por otra parte a 0.9 m, el pico de sulfatos se incrementa, llegando a tener una contenido de 55 meg/l, muy superior al de meses anteriores. Este máximo debía estar situado anteriormente entre 0.3 y 0.9 m, de manera que no era detectable en los lisímetros instalados. Además hay que realizar otra observación de importancia, el pico de cloruros detectado a 0.9 m durante junio y julio, parece haber desaparecido en agosto. Es probable que se encuentre entre los lisímetros instalados a 1 y 1.5 m de profundidad. En septiembre el máximo de sulfatos puede que se encuentre entre 1.5 y 2.0 m, mientras que el de cloruros sigue sin poderse localizar, quizá esté entre los lisímetros de 2 y 2.5 m de profundidad. En octubre, la posición del máximo de sulfatos debe encontrarse entre 2 y 3 m, mientras que el de cloruros ha llegado al lisímetro situado a 3 m, donde por fin es detectado.

La situación para el caso del mes de noviembre merece comentarse detenidamente. A 3 m de profundidad se siguen registrando valores altos de cloruros y sulfatos, aunque mitigados respecto a la posición de octubre. Este hecho

puede explicarse considerando que la velocidad del flujo de agua en este momento es pequeña (han parado los riegos), de acuerdo con el modelo de flujo y ensayo de trazador de la Parte II (figuras 2.28 y 3.1).

Sin embargo, hay un extraño rasgo en el perfil. Se trata de la aparición de un pico de cloruros a 1.5 m (con una concentración de Cl<sup>-</sup> superior a la de  $SO_4^=$ ), que no había sido registrado anteriormente en los lisímetros más someros (0.3 y 0.9 m). Este pico no es un error analítico porque en meses posteriores se mantiene esta situación. Es posible que este aumento de la relación  $rCl^-/rSO_4^=$  se deba a un cambio drástico en la composición del agua de riego. No obstante es difícil explicar un incremento de unos 20 meg/l de  $Cl^-$ , junto con una disminución de  $SO_4^=$  de 15 meg/l por este mecanismo.

Por otra parte, cabe también suponer que se trata de un problema asociado con la limitación del muestreo discontinuo en espacio y tiempo. Si la cápsula porosa se llena en los primeros días de succión, aunque posteriormente la solución de agua descendente contenga otra composición química, el lisímetro ya no tendrá capacidad para retenerla.

Si ahora se presta atención al comportamiento de los nitratos en el perfil, se comprueba que el desplazamiento de los picos sigue las pautas mencionadas con Cl<sup>-</sup> y SO<sub>4</sub><sup>=</sup>, con algunas características propias que resaltar.

En los meses de junio y julio los perfiles de  $NO_3^-$  no se mantienen estables, como en las otras especies. Se aprecia un incremento importante, en especial a 1.5 m, lo que se

5. RESUMEN Y CONCLUSIONES

## 5. RESUMEN Y CONCLUSIONES

La interpretación de los datos hidroquímicos se ha realizado de forma integrada con el resto de información obtenida durante esta fase del proyecto: litológica, microbiológica, flujo, etc.

En especial, es imprescindible conocer en detalle el movimiento del agua en la zona no saturada y los principales factores que lo determinan. Por esto, la interpretación hidroquímica se basa en la del flujo no saturado: se centra en el estudio de la parcela E-2 durante los períodos de cultivo de la veza (octubre-88 a mayo-89) y del maíz (junio a diciembre-89).

El tratamiento realizado se puede resumir en los siguientes puntos:

- El análisis estadístico de los resultados (ajustes de población, matriz de correlación y análisis factorial) no ha resultado muy efectivo en la interpretación global. Los datos manejados no constituyen una muestra aleatoria única (es decir, hay un efecto de superposición de poblaciones diferentes), lo que resta posibilidades a este tipo de tratamiento.

No obstante, se ha podido concluir que a) los parámetros medidos en campo tienen escasa significación b) Las concentraciones de  $NO_2^-$  y  $NH_4^+$  medidas en laboratorio responen a muestras alteradas, no representativas del medio físico c) El principal factor de mineralización debe ser litológico y agrupa a  $Cl^-$ ,  $SO_4^-$ ,  $Ca^{++}$ ,  $Mg^{++}$  y  $Na^+$ .

- El análisis de las evoluciones iónicas de los perfiles en profundidad y con el tiempo sí que ha sido una técnica muy provechosa en la interpretación hidroquímica. A continuación, se enumeran los resultados más significativos:
  - a. Tanto cloruros como sulfatos se pueden considerar, en el medio estudiado, buenos trazadores de flujo. Por tanto, se han seguido sus evoluciones para obtener información sobre el movimiento del agua en la zona no saturada. Durante el cultivo de la veza, sólo se observó flujo en la zona más somera del perfil, permaneciendo el resto de la columna en situación estacionaria. En cambio, en la época del maiz, el movimiento descedente de especies iónicas (y por tanto agua) es muy importante. Se aprecian también otros fenómenos como dilución y difusión-dispersión afectando a todo el perfil, de concentraciones las manera que disminuyen apreciablemente en el tiempo.
    - El esquema hidroquímico, descrito extensamente en el texto, ajusta muy bien con el modelo de funcionamiento hidrodinámico.
  - b. Respecto a las variaciones catiónicas, sólo se han podido identificar procesos de cambio catiónico debido a la presencia de fases arcillosas en el medio. Durante el cultivo de la veza, y por las condiciones de movimiento muy lento en gran parte del perfil, este proceso parece ser más evidente.

c. En cuanto al comportamiento de los nitratos, como cabía esperar, el efecto debido al desplazamiento con el flujo se superpone al resultado de la actividad nutritiva de la vegetación en desarrollo (en la zona radicular). Sin embargo, la imprecisión de algunos datos agronómicos (abonados, mineralización de la materia orgánica) han impedido una descripción más exacta de las variaciones registradas.

Durante el cultivo de la veza, se apreció un importante aporte inicial de nitrógeno al sistema, que posteriormente fue asimilado por la planta, o arrastrado a capas inferiores.

Para el maíz, era previsible que se observase inicialmente un aumento espectacular de nitratos en los primeros tomamuestras ya que se enterró el 60% de la cosecha de veza, y además se aplicaron abonados de fondo y cobertera. Sin embargo, ésto no ocurrió, lo que se atribuye al elevado consumo de nitratos por parte del maíz en su primera etapa de crecimiento. Respecto al movimiento descendente de este ion con el flujo, se aprecia un cierto retardo, que puede atribuirse al tiempo de transformación de las formas amoniac ales en nítricas, antes de migrar en el perfil.

ANEXOS

## ANEXO 4

Resultados de las determinaciones realizadas "in situ"

Muestreo de Octubre-88 (Realizado el 24-10-88)	Temperatura ( <u>o</u> C)	02 (mg/l)	NH4 <sup>+</sup> (mg/l)	NO2 <sup>-</sup> (mg/l)	p₩	Eh (mV)	Cond. (µS/cm)	NO3" (mg/l)
L-08								
L-09								
L-10	18.6	2.2	0.8	0.25	7.46	157	6520	250
L-11	19	2.3	0.8	0.05	7.43	167	4740	100
L-12	19.7							100
L-13	19	2.9	0.5	0.05	7.43	174	2590	75
L-14	19	1.8	0.5	0.05	7.14	186	3900	25
P-02'	17.4	1.6	0.4	0.25	7.25	124	2830	25
P-02	17.2	1.6	0.5	0.25	7.34	75	2550	10
Muestreo de Noviembre-88	Temperatura	02 (mg/l)	NH4 <sup>+</sup> (mg/l)	NO2"	рĦ	Eh (mV)	Cond. (բՏ/cm)	NO3 <sup>-</sup> (mg/l)
(Realizado el 15-11-88)	(00)	(mg/ t/	(3/ (/	(11197.17			(po) cm/	
(Realizado el 15-11-88) L-08	16.9	(mg/ t/	(9/ ( /	(9/ ( )		••	(po) cmy	3/ . /
		(iiig) ()	(11137 (7	(9/ ( /		••	(po) citiy	(g, .,
L-08		(lig) ()	(3) ( )	("97 (7		••	(pay cmy	\g, \
L-08 L-09	16.9	1.8	0.8	0.05	7.16		3360	100
L-08 L-09 L-10	16.9				7.16			
L-08 L-09 L-10 L-11	16.9 17.2 17.4				7.16 7.38	213		
L-08 L-09 L-10 L-11 L-12	16.9 17.2 17.4 18.6	1.8	0.8	0.05		213	3360	100
L-08 L-09 L-10 L-11 L-12 L-13	16.9 17.2 17.4 18.6 18	1.8	0.8	0.05	7.38	213	3360 1810	100

Muestreo de Diciembre-88		02	NH4 <sup>+</sup>	NO2	pH .	Eh	Cond.	NO3 -
(Realizado el 19-12-88)	( <u>3</u> 0)	(mg/l)	(mg/l)	(mg/l		(mV)	(µS/cm)	(mg/l)
L-08	4.8	3.3	0.3	0.05	7.48	167	4820	> 500
L-09								
L-10	10.4							> 250
L-11	12.7	2.6	0.8	0.05	7.48	174	4310	> 100
L-12	12.8							100
L-13	14.8	3.2	0.6	0.05	7.46	146	2650	< 250
L-14	15.4	2.9	8.0	0.05	7.27	175	4270	50
P-02'	16.8	2.6		0.1	7.32	153	2970	> 10
P-02	16.6	3.0	0.5	0.05	7.67	139	2670	> 10
Muestreo de Enero-89 (Realizado el 24-1-89) L-08	Temperatu ( <u>o</u> C) 4.2	ra O		14 <sup>+</sup> 3/l)	NO2 <sup>-</sup> (mg/l).	рH	Eh (mV)	Cond. (µS/cm)
L-09	7.8							
L-10	8.0							
L-11								
L-12								
L-13								
L-14								
P-02'	15.7	3.	0			6.99	182	2280
P-02	14.9	2.	7 0	.5	0.05	7.07	171	2140

Ì

Muestreo de Febrero-89	Temperatura	02	NH4 <sup>+</sup>	NO2"	рH	Eh	Conductividad
(Realizado el 28-2-89)	( <u>o</u> c)	(mg/l)	(mg/l)	(mg/l)		(mV)	(uS/cm)
L-08	11.3	3.2	0.6	0.05	7.33	229	2670
L-09							
L-10	12.0						
L-11	11.0	3.1	0.8	0.05	7.13	205	3740
L-12	13.3						
L-13	12.5	3.3	0.6	0.1	7.16	256	2080
L-14	13.4	3.6	0.8	0.05	7.03	253	3420
P-02'	14.9	3.1			7.19	284	2300
P-02	14.8	2.2	8.0	0.05	7.07	246	2250
W			4				
Muestreo de Marzo-89 (Realizado el 3-4-89)	Temperatura	02	NH4 <sup>+</sup>	NO2"	рH	Eh	Conductividad
	( <u>o</u> C) .	(mg/l)	(mg/l)	(mg/l)		(mV)	(µS/cm)
L-08							
2 00	9.8						
L-09	9.8						
	9.8						
L-09		2.8	0.5	0.05	7.57	167	3710
L-09 L-10	11.5	2.8	0.5	0.05	7.57	167	3710
L-09 L-10 L-11	11.5 12.3	2.8	0.5	0.05	7.57	167	3710 2110
L-09 L-10 L-11 L-12	11.5 12.3 11.8						
L-09 L-10 L-11 L-12 L-13	11.5 12.3 11.8 12.8	3.7	0.5	0.05	7.69	173	2110

Muestreo de Abril-89 (Realizado el 25-4-89)	Temperatura ( <u>o</u> C)	02 (mg/l)	NH4 <sup>+</sup> (mg/l)	NO2 <sup>-</sup> (mg/l)	рН	Eh (mV)	Conductividad (µS/cm)
L-08	13.5						
L-09	13.9						
L-10	13.2						
L-11	13.2						
L-12	13.4						
L-13	13.7	3.5	0.05	0.05	7.67	178	2290
L-14	13.2	3.5	0.8	0.05	7.39	173	3640
P-02'	14.3	3.0	0.3	0.05	7.67	187	2600
P-02	14.5	2.4	0.6	0.05	7.12	188	2560
Muestreo de Mayo-89	Temperatura	02	NH4+	NO2-	рН	Eh	Conductividad
Muestreo de Mayo-89 (Realizado el 31-5-89)	Temperatura ( <u>o</u> C)	02 (mg/l)	NH4 <sup>+</sup> (mg/l)	NO2 <sup>-</sup> (mg/l)	рH	Eh (mV)	Conductividad (µS/cm)
·	•		•	_	рН 7.85		
(Realizado el 31-5-89)	( <u>o</u> C)	(mg/l)	(mg/l)	(mg/l)	·	(mV)	(µS/cm)
(Realizado el 31-5-89) L-08	( <u>o</u> C) 16.7	(mg/l)	(mg/l)	(mg/l)	·	(mV)	(µS/cm)
(Realizado el 31-5-89) L-08 L-09	( <u>o</u> C) 16.7 19	(mg/l)	(mg/l)	(mg/l)	·	(mV)	(µS/cm)
(Realizado el 31-5-89) L-08 L-09 L-10	( <u>o</u> C) 16.7 19 15.6	(mg/l) 2.5	(mg/l) 0.15	(mg/l) 0.05	7.85	(mV) 225	(µS/cm) 2010
(Realizado el 31-5-89)  L-08  L-09  L-10  L-11	( <u>o</u> C) 16.7 19 15.6	(mg/l) 2.5	(mg/l) 0.15	(mg/l) 0.05	7.85	(mV) 225	(µS/cm) 2010
(Realizado el 31-5-89)  L-08  L-09  L-10  L-11  L-12	( <u>o</u> C) 16.7 19 15.6 15.2	(mg/l) 2.5 2.7	(mg/l) 0.15 0.8	(mg/l) 0.05 0.05	7.85	(mV) 225 172	(µS/cm) 2010 4060
(Realizado el 31-5-89)  L-08  L-09  L-10  L-11  L-12  L-13	( <u>o</u> C) 16.7 19 15.6 15.2	(mg/l) 2.5 2.7	(mg/l) 0.15 0.8	(mg/l) 0.05 0.05	7.85 7.75 7.82	(mV) 225 172 189	(µS/cm) 2010 4060 2390
(Realizado el 31-5-89)  L-08  L-09  L-10  L-11  L-12  L-13  L-14	( <u>o</u> C) 16.7 19 15.6 15.2	(mg/l) 2.5 2.7 2.7 2.7	(mg/l) 0.15 0.8 0.5 0.8	(mg/l) 0.05 0.05 0.05 0.05	7.85 7.75 7.82 7.68	(mV) 225 172 189 215	(µS/cm) 2010 4060 2390 3680
(Realizado el 31-5-89)  L-08  L-09  L-10  L-11  L-12  L-13  L-14  P-02'	( <u>o</u> C) 16.7 19 15.6 15.2 15.4 15.4	(mg/l) 2.5 2.7 2.7 2.7 0.7	(mg/l) 0.15 0.8 0.5 0.8 0.0	(mg/l) 0.05 0.05 0.05 0.05 0.05	7.85 7.75 7.82 7.68 7.15	(mV) 225 172 189 215 - 17	(µS/cm) 2010 4060 2390 3680 2640

Muestreo de Junio-89 (Realizado el 26-6-89) L-08	Temperatura ( <u>o</u> C) 23	O2 (mg/l)	NH4 <sup>+</sup> (mg/l)	NO2 (mg/l)	рH	Eh (mV)	Conductividad (µS/cm)
L-09	21.2						
L-10	19.5						
L-11	18.5						
L-12	1015						
L-13	16.8						
L-14	16.3	2.6	0.8	0.05	6.76	84	3900
P-02/	16.5	1.1	0.0	0.1	7.04	- 29	2740
P-02	15.5	1.1	0.4	0.05	7.06	216	2750
F 02	15.5	•••	0.4	0.03		210	2,30
Muestreo de Julio-89	Temperatura	02	NH4+	NO2-	Нq	Eh	Conductividad
	•				-		
(Realizado el 24-7-89)	( <u>o</u> c)	(mg/l)	(mg/l)		·	(mV)	(µS/cm)
(Realizado el 24-7-89) L-08	•					(mV)	
	•				•	(mV)	
L-08	(oc) .				7.25	(mV)	
L-08 L-09	( <u>o</u> C)	(mg/l)			7.25		(µS/cm)
L-08 L-09 L-10	( <u>o</u> C) . 25 22	(mg/l)			7.25		(µS/cm)
L-08 L-09 L-10 L-11	( <u>o</u> C) . 25 22	(mg/l)			7.25		(µS/cm)
L-08 L-09 L-10 L-11 L-12	25 22 22	(mg/l)	(mg/l)	(mg/l)		175	(µS/cm) 4130
L-08 L-09 L-10 L-11 L-12 L-13	25 22 22 22	(mg/l) 1.4	(mg/l)	(mg/l)	7.36	175	(µS/cm) 4130 1893

1

i

1

**.**..

**-** ·

\_ .

<u>.</u>.

Sec. 14

Se 44

.

**h** ...

. ...

k ----

																																															ì
134 (1:535)	9.6657	0.00	9.3339	0.00	0.033	0.9255	100 C	0,6689	0.00	3				100	40.0	4												100					0.00				10		50	0.002	(R. 6)	0,0117	9.0122	0.0105	0.0111	0.0111	9,0138
NH4 (3g/1)	0.12	0.06	9.55	0.64	0.15	0.46	0.00	9.16	3	5	0	95.0		90.0	0	6	8	0	0	: :	3 5	3	1 3	9.5			2	5.53	32.0	5.43	3	27.0		23	9.5	6.29	77	6.15	5.33	0.23		0.21	0.72	6.13	97.7	0.20	0.23
754		1800.0	9.5236	9.0587	6.6273	0.0435	050.00	0.0335	1100	15		7		27.13		17	100								'''	. 10	6100	500		1111		1100	75 13 13			H			200	0.093	6.03	1.15	0.038	0.233	1.99.7	169.0	1887
KG2 Rg/1) I	3 4 5 0 . 4 5	65.5	9.95	2.70	53	2.00	5.23	3.30	.52	133	15	6.13																																9.18			
NO3 (1/64	5.48		5.65				_		_	-	-	-									-			-									_					•	-					3.55	_	_	
03 g/1) (x	340	250	350	530	28	170	30	ü	062	150	022	23		140	u-1		5	-C	9.	: N	2 62	9	41			: 3	- in	0.	693	9	937	63	3	<u> </u>	<b>\$</b> :	€;	9	£	9	۲-	603	93	67	326	40	91	5
# (5) 13.17 13.17 13.17 13.17 13.17 13.17 13.17 13.17 13.17 13.17 13.17 13.17 13.17 14.17 15.17 15.17 15.17 16.17	3.36	_	17,89				_		_	_	_																																	10.7			
(I) tae	137																																								•						
(1/6e) (1)	H H		50 635	_	_	_	_			_				_			_																				_					٠.		1663			
504 (reg/1)	16.08		33.5					•			•			19	12	39	, T	30.	2	t:	15	ţr.	:	: :	į.	; [3	į,	7	179	Ξ;	L)	53		:: I	3 :		ž.	63	į;	Ė				87.08			
(1/6#)	17.1	1843	1752	2366	1478	1325	1243	10080	533	1415	133	80		7.30	1135	8651	1200	1992	575	600	100	950			1130	911	1340	11975	97	950		779	. ;	100		91		ò	3	3		336	1736	94	1489	1130	1151
AC03	19.77	1.57	3.89	0.35	5.37	6.10	3,05	11.5	3.62		7.03	1.0		10	97.5	15	3,95	46.5	13	13	17	8	, i			<u>;</u> ;	#	<u> </u>		5.07				93 J	9.4.6	.;	ş	. 55	3	9:3		¥.	6. 1.1	00.	7	6.62	6.59
1693 1697] 1	. 657	513	133	9	10	27.2	-1 -2 -4	190	*0+		237	83 83		*;	S	4	95	;;	40	7	Œ					7	515	90	#3 #5	8	1 1:: 1::4	3	;	(i)	20 1 3 1	4 4 10	il) ii)	:;	<u>;</u>	rr Pr			65 65 77	4	***	स ्	33
76 red/1)	8	40.00	20.00	31.57	17.33	12.50	10.33	24,17	£.53		16.42	7.32		5.55	9	: :3:	11.67	5	5	3	99.55	3	្រ		3	12.30	13.00	16.67	333	10.66	14.17	12.50	•	9.6	3.0	្ល	3.5	ु •	3.83	6.67		30.00	50.00	1.67		11.67	11.67
- 100 - 100	31	<u> </u>	3		136	327	::	ŝ.	97		u )	<b>5</b> 7		۲,		ú	<u>;</u>	15	::		: ::	ij				Œ		3	;	3			;	ii ;	ä	:: : •		::	ŝ	ä		) () o	ંંત	Ţ.	<u> </u>	<u>:</u>	3
eg/1) (.	17.00	49.30	21.30	8:	23.50	11.50	21.50	12.50	12.54		22.75	14.75		10.25	17.25	21.25	19.00	15.30	51.51	000	8	62,56	() () ()		3	8.5	34.50	18.50	13.55		3	9.50		8.5	3 3	7.0	. :: !!:	ි. දි	3.	13.6		57.00	80.00	36,50	3 13	17.50	16.00
9/1) (4	340	980	(2°	949	410	439	430	95	255		55.	55.5		ទ	V2 17	517	339	673	07	67k					7.	(P)		6	ß	j)	្រ	٥٠ •					e 10	<u> </u>	<u>ာ</u>	560		110	290	23	(F)	020	2
6/1) (x	9.10	0.19	6.23	0.1°	0.00	0.23	53	. 13	1.23		0.19	9.33																					1	27 <b>9</b> 21 0	9	3 1	8	6.4	2	87		-		96.0			
11.	.: .:	2	٠.	9		6.	· ?	·	3		<u> </u>					į.					- 11					- 5	::			·:					· ·	÷ :				3		· ·	· 3	्र ट	:: -:	<u>د.</u>	<u>.</u>
73 780.1) (80	9.	21.3									7.7															r.																					
	9:	<b>©</b>	<b>.</b> ,	٠.,	r 4	c.	•>	~			7,	æ		٠	r.	. 659	10	C4	-		>	125		: .	. 0			6	-t.	gr :		11	i	p :		•		1;	19	ati		ទ	8	2	*	8	:3
/ 0 m ; ( ; 0 m )	6.6	3.3	81 91					ŭ,	4		9.6	্র কু														2.0				erio G	· ·	٠. ج		er r er e	 		er T		ei ei	9		* 0:	٠ -	e e	: :	ा व ्	9
) (e) (i) (i) (i) (i) (i) (i) (i) (i) (i) (i	7.29	3.40						06.	9 61					9.36																											8	9.		<u>.</u>	٠ ١	97	ે સ
0. /CBi /CBi	2566 7	r. in																																										8.30			
13   CG		 	0.0		0.0	113 1	45		0.3	T 5'0	1.5			3.0												6.4		3.1.5	170	o.		: : :	 	· ·		 	्		 	. ·	) (1)		2.0 10		ر . د د د		יי רע
.buoj.tvns/ .0/9n) (#)	33	Ξ	7	3	ŗ.	Ţ.	ā.	7	3			7	3	2	.5	2	ä	i.	Z.	7	T.	Ï	7	44	S	3	: cl.	.:			3								S.				7,		<u>:</u> :	٠.	
70 UU	19.01.83	15.01.83	15,01.55	15.41.53	15, 11, 35	15.01.23	19,01,33	19.01.38	19,61,33	19,51,33	15.01.53																	23,02,68	23,01,35				50.2.42	817.77		10.30.03	89 G	00.00	8) (A)	8.5.	21.07.53	53.53	21.03.33	21.03.88	21.52.36	71.65.88	21.93.68
"					-	•			- /4		-	•	•	•	•			·					•		•																						

李二!!	O: •	; ;2	8	g	92	12	5	:::	? 5	3 5	15	] ×		r	n :	9 !		··.	ø			12		:2	rr.	9	9	=:	12	:r	ra i	ю .	: :	. r	,	: :F	0		r gra		54		وب	ç.		çu.	<u> </u>	o-	• •		
###   (*eq/)																	5			3	7	3			*;; **:		3			•		٠. ت		. N			2000				9.032	3.	27.	-	9.1.00	0.612	<b>9</b> 名:0		0.58		
(#g/1)	0.70	3 0	0.22	0.23		0.24	0.22	0.24	72.0	2 6	2 6	3.0	:	V 4	2 0		9	Z :	0	8	0	9.20		9:10	97.5 22.5	0.13		9.3	3.3	5 5	를 :		3.5		: =	0.00	0.0	2	35		9.33	::	0	57	3.	6.23	0.13	7	9.13		
30K (1/cas)	0.0033	0.00	0.6526	0.0017	9.83	0.0013	0.0317	100									3 !		0.00	1365 °	: : :			133	7. 10. 10.	3.002	<u> </u>									13.6		2			5	100	<del>*</del>		\$: 4.				0.000		
(#g/1)	0.15	3.0	0.12	9.09		9.00	0.03	1.92	40.6	5 0	20.00	80.0	:		000	7	<u>.</u>	9. c	00.0	G	9.03	90.0		0.50	9.62	9.01	0.02	9.6	S :	27.6	3; ~ .	3.5	) (S	. 6	0.05	0.11	25	9.03	0.01		9.13	9.54	9.21	60.0	66.0	95.0	9 . 9 .	2	0.00		
nu.	0.24	1.42	1.77	1.55	2.26	1.13	0.23	0.19	-	70	97.0	0.0	:	7.			10.07	φ ;	3	7.7	9.77	0.45		0.37	0.37	76	ć: ·	7		3	0.47	5.5	0,0	4	1,13	0.37	97.0	1.10	0.31		1.16	5.79	11.29	3	3.06	2,30	# · ·	6	69.0		
mg/1) (	<b>22</b> P	3 88	110	96	140	70	81	22	5	: :	9 +	, ra		0.50	9 9	24.7	0001	<del>)</del> (	0/7	0.7	er)	53		54	<u>.</u> ;	23	097	120	<del>1</del>	3 ;	e) (	a :	100	· 9:	92	23	5	::	e e		<u>[2</u>	<del>-,</del>	750	:8:	0.1	130	[4]	= !			
**************************************	16.75	29.38	6.31	6.00	15.01.	5.37	5.61	4.05	4.76		1 6	00.0	:	10.5.07	24.73		9 :	11.14	ે •	00.9	4.73	17.01		E ::	7:23	5.60	17:11	٠. ا	G :	00	<b>.</b>	90.0		2.30	0.79	2,35	3.30	3.03	u'.		142.08	500	35 15	13.52	E.S.	6.	£ ;		4.36		
24/1) (	395	1043	224	213	223	212	199	176	187	144	3.5	•		6228	2010		700	1010	3 :	21.	170	\$00		1154	65.4	206	00	10°	5	<b>*</b>	3:		2 2	18	12	8	117	138	17.5		704	202	:64e	133	:5		167		178		
seq/l) (							_					9.9		10 O3		2	07.00	20.00	50.00	27.08	21.42	06.46		46.93	52.13	37.46		10.7	8. S	5	3.6	5	) !! }		13	5.33	5,92	34.42	15.71		96.33	13.17	F. 12	53.30	13	61 18 61 18	2 :	9.6	33.03		
(1/bi						561	1703	065	0.0	70	193	: 23	:	7.00	3 8		0001	77/7	0.0	1023	97.0	536 <u>1</u>		1228	500 c	25		-1	222	***	9 .	6 5	4 1/5 5 - C		Į.	22	72	1172	1234		2233						. *	•			
eq/1) (a	-					5.35	75.55	3,05	 60	2	) T	0.25								0				27.5				un :		5 5 6 6	G .	0 F	2 4	13	67.5	9,00	9.50	7.32	<b>€'</b> †		gg -						•	-			
() (1/6g	152	199	60	17		338	500	151	5		244	, A		3	) 	1 5	27	340	<u>.</u>	<b>;</b> ;	Ţ.	ä		æ		μη  -  -		<u>.</u>	3 ;	5 (	2	3 :			į	199	3	12.7	113 101 114					, i	;; <u> </u>		9 6		3		
eq/1) (1	13.55 13.65 13.65	27.56	14.17	11.57		5.33	12,50	10.33	90.01	rx	10.01	P. 0		10.	300		20.00	20.00		9.6	10.01	39.53		Zá. 57	(S)	[g. ] ]		6.6	3:	3 :	60.41	4 G	5 6	9°%	9	11.1	5.00	59,33	10.33		S :	7	3 :	06°e	: : :		10.65	§ :	11.67		
9/1) (1	3 3	ŝ	133	140		70	150	139	133	15.6	22			396	000		20.	î î		7) / 1) f	3	ंड्र		g	् । (प	er Er		÷.	3 3	3 (	<u> </u>	3 14	; p:	1 70	13	ß	3	3	3		13 i	550	Ĝ; •	<u> </u>	<u>ب</u>	3 (	3		Ûr.		
leq/1) (#	19.00	36.00	23.50	21.50		13.00	26.50	14.50	00.41	9	65.53	0.40		00.48	00.14		100	5.60	22.64	8:5	2.5	20.50	;	8.5	3 : K :	9		12.6	() () ()	3 (	3 2	00		်	:E	7.00	7.50	17.30	15.50		3:1:	55.00	65.00		<u>و</u> و	8.2	90.41	8 S	05.01		
(1/b) (W	380	32	576	3		250	ß	250	955	386	279	1:00		72.5	23	1	9 9	į	00.		5	<b>9</b>	;	930	989	3		917	2 3	500	3 5	200	, p.,	- O	3	140	651	3	23		6	3	31	2		£ (	940	0.14	6.73		
eq/1) (•	1.10	0.00	9.0	0.23		9.00	9.6	0.35	0.30	15	0.20	į												0.00	00.00	0.03		00.0 0	6 f	07.0	0 Y	00.0	3	0.0	6.9	0.00	0.00	60.0	0.03		マ 字:										
Ag/13 (se						٠,	· :		e e	-	୍ଦ			-5"			s -0	2 <	2.			7			er e	•				·	5 4 6 9			1.72	0.5	ं	ः	3				·	٠	٠.			٠ • •		÷:		
eq/1) (Ag												0.1																													7.65										
- 1		_		•		_			_	_				,					٠.					о ·	ф.	,,				о •	· · ·	2 <	. 1.6	£+	÷	¢		-1-			c> 1	-, .	٠	~.		0 1			٠,		
- !!	0.0 5200										.0 24(	0.0								0.0				S	er i	73 P.															25 TO						-				
																															30										0 : 0 : 0 : 0 : 0 : 0 : 0 : 0 : 0 : 0 :										
2 !	50 8.00 30 5.10																																																		
- 11	1 17956													_						(777 0											50 <b>47</b> 0										POPE TO SERVICE OF THE	5 i	51 1 51 1	e e	ا ج	दित् नुष	3 F	]	·;		,
(*)	P-1 9.1 1-3 9.3	0	그. 유	-3 ; =1	: ::	12.52	;;	ii ii	6		65 12		÷	-2 6.				; ;	; ; ; r	;			്. സ	් : 		i . A :	i (	3 : 2 :	3 4 1 6	; ; ;	; ;			ģ	15	5 5	년 전	ة. ج	7	7.			ei e T	: . ?				; ; ;	9 c	e F	;
	21.03.55 2-21.03.58 1-																																							コ 第 第:		3 6 6 6 6 6 6 6 6 6 6 6 6 6 6 6 6 6 6 6	1 . 8 :	-							

HEG3 504	4.41 3436	F (3)	7.33	5.93	76.7			97.0	ું છું.	7	## E	53.5		-;; -; -;	5.93	er s	: : : :	9000			43	3.13 7031		544 50. 5754 68.4		6	63	(* ) (* )	<u>.</u> .	•	5.07	29 f			7.01 2300	60.6	7.45	8.00	: · ·	70.0
79 HCG 59/1] (seq/1) (#9/	25.00 25.90 263	15.45 6.66	7.50	15.30	03.01	2 7			;; ;;	. r.	110 100 111	11.67		() ()	(3)*é <del>*</del>	in .	i i	25.03 02.	(C)		•	376 25.60 45	i			8.0	3	'a :	1) ii	:	(0) 1 (0) (0) (0) (0) (0) (0) (0) (0) (0) (0)	10 E	36.01			9.0	15.83	e0	2 K	3 C
(ag/1) (a	830 41.30	36.7	250	646 1	010	8 8		176 8.59	æ	92.5	276 10.50	3		( ) ( ) ( ) ( ) ( ) ( ) ( ) ( ) ( ) ( )	1230	3 6	30	240 17.00	R		602	0 050 32.50	į	07. 11. 50 0. 12. 0. 11. 50 0. 12. 0. 12. 13. 10. 10. 10. 10. 10. 10. 10. 10. 10. 10	<u> </u>	Œ.	Ŷ	Ç.	9. 9.	•	5 160 8.60	92 [	Þ.		1 12% 54.55 2 1146 57.56	<b>.</b> F	920	299	675	£ 5
Na K K :q/l] (mg/l) (meg/l)	27.4 0.0 0.00	÷.	0.0	0.0	? < □ <	0.00		4.5 9.0 0.00	- - - -	୍ଷ	7.8 11.0 0.28	C. 10		,,,	<u>.</u> .	rg est		02.0	33		W3	32.2 11.3 0.30		07.0 0.1.0 0.1.0 0.1.0 0.1.0	711	e: :::	.1		₩ 1 5 - 4	•	2.3 0.65	es r es r	:		27.8 0.2 0.01	3	£:0	::		n .
Li Na (mg/1)(mg/1) (me	0.0	0.0	0.0	0.0 208	0.0	35.000		50 0.0 0.0 100 0.0	a.	6	25 0.0 25	9.0		© 64		9 6			-+ -0			30 1.1 749			-:	7	< <u>↑</u>	क्र जिल्		;	e. e		5.4		30 2.1 of6	, co	7	::	<del>-</del>	+ c
· 94	1.5 6110 8.10	្រុ	517	323	6, 57	521 50	9.3	5.0 15.3	er e		8.5 250 7.30	::37 ::0	ကုဏ်	0000	017e	9 35 3		0 10 10 10 10 10 10 10 10 10 10 10 10 10	8.1 17733	19 eg	1.5 10545	9:28 012		3 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	S.0. 0.5	8.0 2233	776 270	355 e.e.		3.0 1430 7.30	5.5	i i i			1.5 1126 7.39	: : : : : : : : : : : : : : : : : : : :	4650			3.1 17.50
Fecha Den. Prf.Cond (a) (US/)	3		12		( )	1 -1	٠: - :	10 1			H	3.	33	S	5	5.	֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֓֡֓֓֓֓֓֓֡֓֓֡֓֡	. <u>.</u>	Ĩ.	5.0 5-1 88.86.55 8.0 5-1 88.80.55 8.0 5-1 88.80	3	H			. d.	3	3		3 3			, , ,	2 3	3				5.07.35 1-7 3.5	26,67,88 P-1' 5,5 7, 67, 88 P-1' 5,5	.5.47.53 r-: 3.1

recna	ven.	(a)	tong. {uS/c≖:	pH ;	L1 (aq/1)	Ha (4/1)	Ha (sec/1)	(ea/1)	(men/1)	Ca (se/1)	Ca (sen/11	Mg (ea/l)	Hg (nea/1)	HC03	HC03	\$04 (ap/1)	504	C1	C1	NO3	NO3	NO2	#G2	1384	494
20.07.88	F-4	9.4													*******		=======	******			:::::::::	======	=======	=====	
26.07.28								0.3		550	27.50		29.17	317	5.20	2760	61.67	800	22.54	680	10.97	0.92	0.0004	9.33	0.0193
26.07.36					0.9	540	23.5	0.8	0.02	470	23.50	200	16.67	258	4.39	2289	47.59	320	9.01	150					0.0111
25.07.83					Α,	300														190		0.05			0.0139
25.67.35 26.67.38								0.3	0.01	185	9.25	85	7.08	325	5.33	620	12.92		5.61	100	1.51	0.00	0.0000	9.03	0.0017
25.07.28								0.3	0.01	500	25.00		11.67	309	5.07	1724	35.92		5.61	43	0.59	0.00	0.0000	0.22	0.0122
25.07.58								1.3	0.03	329 285		120	10.00	468	3.00	1123	23.50		4.14	32					0.0173
27.07.85			4400	1		190	2.1	1.3	9.03	120	13.25	100	8.33	527	3.57	809	16.85	154	4.34	15	0.24	0.03	0.0007	0.03	0.0017
27.07.83																									
27.07.88			1550	7.50	0.5	112	1 2	0.0	0.00	144	7.20	64	5 77	713		7.17									
27.07.55			1035			80		0.0	0.00	90	4.50	40	5.33 3.33	407	5.61	347	7.23			110					0.0000
27.07.23			1500			•	•••	***	7.07		4.50	70	3.33	407	5.67	92	1.92	71	2.99	36					0.0117
27.07.58			1735		0.7	113	4,3	0.9	0.00	125	5.25	39	5.57	235	3.37	407	0 57	***		51		0.01			9,6172
27.07.38	5-3"	5.5	2370	7.40	1.5	1:4		1.5	0.03	305	15.25	105		332	5.25	1040	8.52 21.67	131	4.51 3.69	70 37					0.144
27.67.35	8-3	3.2	2576	7.50	2.0	203		1.1	0.63		15.50		10.93		2.13	1295		204	5.75	7					0.005)
22.03.38													,				27.77	207	33	,	0.11	9.34	M. Greig	1.00	0.6711
22.09.28																									
10.09.88																									
22.08.33																									
22.09.93																									
12.03.56																									
22.08.88	-	3.5	2440	1.50	1.1	193		1.3	0.03	270	13.59		3.75	462	3.07	815	17.00	149	4.20	160	2.58	0.01	0.0002	9.42	0.0223
22.08.88								1.4	6.03	230	14.00	110	9.17	551	7.20	983	18.40	158	4.45	52			0.0028		
22.68.38 22.63.39							221.7		0.09	285	14.25	400	33.33	232		12077		547	15.41	28			0.0104		
12.48.83			4737	. •	1.4	"	1.5	1.2	0.03	375	13.75	125	10.42	574	3.74	1966	22.90	174	4.30	28	0.61	0.00	0.444	0.53	0.0201
12.08.33																									
12.03.83																									
12.09.33																									
11.03.38																									
12.68.38																	•								
27.08.88																									
22.08.33	9-0	5.0	2560	7,40	1.2	105	9.0	1.4	0.03	310	15.50	120	10.00	521	3.54	979	20.40	188	E 70			0.00	3 344		
02.33.93	7-2	3.0	2360.		1.2	188	3.2	1.5	0.03	260	13.00	100	8.33	541	3.37	790		156	5.30 4.39	69 23			0.0495		
11.05.58	1-15	6.3												• •	,			100	4,0	13	7.73	1.40	0.0274	9,07	V.40003
17.08.38			1290	7.79	9.0	148	5.5	9.1	0.00	330	19.00	70	5.93	334	5.48	727	15.15	318	3.38	80	1 20	0.04	0.0003	A 70	0.0047
22.08.88																	•••••	***		-	****	V 1 V 7	V. V. V.	T	V.V.
22.08.83																									
22.05.33																									
22.09.83																									
23.08.33							7.3		0.03	310		110	9.17	423	2.73	àaa	20.91	135	3.30	59	0.75	0.02	0.0004	0.02	0.0011
23.03.33			2719	7.79	1.7	223	9.7	1.1	9.03	379	13.50	120	10.00	360	5.00	1278	27.04	170	4,77	5			0.0050		
20.07.28																									
20.09.58																									
20.09.33																									
10.09.93																									
20.09.83																									
20.09.88													. •												
1,00																									
20.09.88			2446	7.40	4.8	212	9.2	13.4	0.34	290	14.00	120	10.00	573	3.33	717	19.10	150	4.48	31	A 50	A 50	0.0126		

10000	i	a) (u3/ca	i un	(sq/)	)(eg/1)	na (deo/1)	(an/1)	(aen/1)	Ca (en/1)	(ann/1)	ing (1)	/400 (1)	HC03	(/11	S04	504	C1	CI	NO3	NO3	NO2	N02	NH4	884
								******	=======	:======= /med\1}	120,11	********	(#ÿ/1;	(#eq/])	( <b>s</b> g/1)	(1\p9e) 	(ag/l)	(seg/1)	(ag/l)	(seq/1)	(ag/l)	(2eq/1)	(ag/1)	(699/1)
9.09.83		••••	7.30	5.8	225	10.3	12.2	0.31	249	17.00	139	10.83	590	9.57	1122	23.38	167		26			0.000		
0.09.38																								
	L-15 1																							
0.09.28	L-11 2	. i																						
	L-12 2																							
	L-13 3										-													
	L-14 3 P-21 5		7 53																					
	P-2 3				224 200		13.s 13.4	0.34		15.00	130	10.83	524	8.59	992	20.57	192	5.41	60	9.97	0.14	0.0030	0.18	0.0100
	L-15 0			7.4	250	3./	10.7	6.34	25-)	13.00	105	6.75	565	9.26	631	17.31	153	4.31	20	0.32	0.05	9.9611	0.07	0.5009
	L-le 0																							
9.09.38	L-13 2	.0 1573	7.59	2.4	130	5.7	2.7	0.07	168	3.40	72	5.00	480	7.37	344	7.17	107	3.01	110					
	L-19 3		7,79	2.1	104	4.5	2.1	0.05	105	5.30	44	7.07	504	8.26	137	3.90	57	1.39	110		0.11	0.0970		6.865
	F-39-3		3.10												351	7.31	154	4.34	42		0.09	0.0024 0.0020		0.0074 0.0058
	L-21 3		3.00				2.2	0.06	150	7.50	5.7	7,50	440	7.21	416	.8.57	159	4.45	50		0.15	0.6633		0.000
	F-3 o		7.50 7.50	3.l 3.4			12.5	9.32	390	19.50	140	11.a7	554	9.25	1251	16.27	149	4.20	53	0.85		0.0030		9.01%
	LLLVIA		7.70				10.6 3.e	0.25 0.60	310 11	1 <b>5.</b> 50 0.55	179	19.83	370	5.07	1275	25.º∂	167	4.70	5	0.03	0.21	0.0045	1.30	0.072
	L-1 0		•			***	3.6	7.95	11	9.00	1	0.68	30	0.49	i	9.17	2	0.06	2	0.03	0.10	0.0022	0.79	9.(1)
	1-2 0																							
.10.28	i-3 1		7.70	3.0	520	27.0	1.5	0.08	1450	73.00	690	50.00	341	5.59	1943	49.49	7760	F3.49	180	4.52	A 5.7	5 155 <b>*</b>		
	£-4 I		7.14	9,2	749	32.2	7.7	0.19	1159	53.00	400	78.03	350	5.74	1703	35.59		77.26	300	12.90		0.0007 0.0048		0.821 0.621
	1-5 2			11.2	1127	49.7	2	0.05	730	34.50	566	41.57	577	7.40	2750	57.50		50.11	466	2.45		0.0011		0.1121
	L-6 ]		7.39	4.8	333	14.3	3.5	0.21	570	25.00	176	14.17	512	3.37	:451	30.23	362	10.20	180	4.52		0.0014		0013
	P-11 5			4.3	208 200		14.4 14.0	0.36	279	13.59	126	10.00	537	3.30	935	17.40	172	4.55	120	1.94	0.17	9.0007		0.031
		1 17753	7,00	4.3	5400	3., 104.5		9.35 9.39	270 240	13.50 17.69	110	3.17	560	9.20	353	19,09	1:4	1.62	59	0.94		0.0033	0.05	9, 333
19.38				5.5			13.5	0.33	250	17.50	426 146	3 <b>5.</b> 00 11.a∃	129 585	0.74 0.59		252.59	544	13.14	58	0.94		0.0013		÷
.10.88	1-2 0					•		****			•		194	7.27	1142	23.79	161	5.10	25	0.40	0.02	6.0004	0.09	0.000
	[-9 -).																							
	L-10 1.	.5 5300	1.00		540	27.3	3.3	0.08	a10	30.59	150	21.57	289	4,74	2563	53.50	524	14.75	590	9.35	0.19	0.0041	0.04	0.0022
	1-11 2		.50	3.3	420	15.3	7.5	0.19	49.)	24.00	179	14.17	125	5.33	1900	39.58	301	5.43	190	3.06		0.0007		9.000
	L-12 D. L-13 D.		7.30 7.50	4.0	166 168	11.3 8.5	5.1	0.13	350	17.50	17.6	10.83	221	5.52	1935	22.60	332	9.35	219	3.39		0.0041		0.00-1
	L-14 3.		7.20	4.0	215	7.2	3.: 4.e	0.10 0.11	224 510	11.20 25.50	E4	7.00	407	à.57	57 <b>6</b>	12.00	205	5.80	130	2.10	0.03	0.007	9.05	0.0003
	P-21 5.			+.3	210		14.4	0.35	300	15.00	150 120	12.50 19.60	431 545	7,07	1576	32.93	212	5.97	63	1.10		0.0007		0.000
	F-2 3.		1.50	4.5	264		14.0	0.35	250	12.50	160		524	8.93 8.59	715 778	19.05 15.21	202 188	5.69	57	0.72		0.0057		0.0017
	L-15 0.	-									• • • •	0.00		0.0	110	15.21	103	4.73	27	0.44	0.25	0.0353	0.05	0.0015
	L-15 0.																							
	L-19 2.		7.23	3.2	184		1.0	0.03	212	10.50	92	7.57	463	7.59	570	11.68	191	5.03	77	1.74	0.05	0.0011	0.02	0.6644
	L-15 1.		7.79	2.7	133	5.7	1.0	9.03	125	5.25	54	4,50	551	₹.20	267	5.56	ð1	1.72	1	9.92		0.0004		9.00 <del></del> 9.0059
	L-10 3. L-2: 3.		z														172	4,95	57	0.92		0.0024		0.0094
	P-3' a.		7.10	6.4	264	g.,a	11 -	0.28	366	10.56	6.46	44.17						0.00		0.00		0.0000		0.0000
	P-3 3.			5.8	244	10.4		0.31	340 340	18.00 17.00	140 130	11.67 10.83	463 371	7.59	1219		154	4.62	51	9.98		0.(4)35		0.0053
	LLBVIA		3.05		4	0.0		0.01	2	0.30	120	0.00	12	8.98 9.20	1293 1	26.94 0.02	179 2	5.04	15	0.25		0.9135		9.0555
11.33	£-4 €.								•		•	6.VV	**	7.40	1	V.V2		0.05	338 2			0.0046		9.0017
	1-2 0.																		* >0	5.45 9.60	v.61	0.0133 0.000		0.0022
		5 10860		1.7	600		2.7	0.07	1100	55.00	500	50.00	220	5.41	1354	39.25	3176	39.46	57	0.92	0.34	0.0074		0.0000
		0 10150		2.1	660	28.7	5.7	0.14		58.00	460	38.33	220		1984	41.33		77.46	213	3.44		9.0046		0.0000
.11.53	L-3 /.	5 9719	4	2.9	1646	47.4	1.5	0.04	570	33.50	500	41.57	537	3.30	2769	57.67	2020	55.70	15	0.25		0.0009		0.3030

14.					
発 (1/6	0.02 0.13 1.10 0.00 0.00	0.00 0.12 0.12 0.04 0.03 0.03	0.05 0.05 0.15 0.15 0.27	00000000000000000000000000000000000000	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
HO2 (429/1) (	6.0037 6.0030 6.0204 9.0037 9.0330 9.03463	0.0000 0.0003 0.0043 0.0000 0.0030 0.0177 0.0177	9.0000 6.0041 6.0041 6.0063 9.0063 6.0174 9.0000	6.537 6.531 6.531 6.531 6.531 6.531 6.531 6.531 6.531 6.531 6.531 6.531 6.531	0.0011 0.0012 0.0022 0.0022 0.0011 0.0011 0.0013 0.0117 0.0010
NO2 49/1)	0.13 0.14 0.24 0.17 0.75	0.43 0.20 0.14 0.73 0.55	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0	0.000000000000000000000000000000000000	0.00 0.00 0.00 0.00 0.00 0.00 0.00 0.0
) (T	18.15 19.15			2.45 2.00 2.12 2.12 2.00 2.00 2.12 2.12 2.13 2.14 2.15 3.15 3.15 3.15 3.15 3.15 3.15 3.15 3	8888744488888
, a		5 4 N N		, o n u u o o o o o o o o o o	
1,64) (44)	13 17 2 17 2 17 2 17 2 17 2 17 2 17 2 17	122 123 124 125 125 125 125 125 125 125 125 125 125	१ म ज स म १ १ १	618 5 4 4 4 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5	22-4-58477-7-42
(1/bae)	86.4 62.4 1.57 1.51 64.61	9.62. 5.48.5.9.9.9.9.9.9.9.9.9.9.9.9.9.9.9.9.9.9.			SANCESES SECTIONS
13 6	340 163 163 176 176 892	436 271 204 223 191 169	175 449	1992 1992 1997 1997 1988 1988 1988 1988 1988 1988	204 208 1183 170 110 127 49 185 185 750
S04 869/1) (	28.77 16.83 17.92 252.15 21.98	18 11 11 11 11 11 11 11 11 11 11 11 11 1	25. 52. 53. 55. 55. 55. 55. 55. 55. 55. 55. 55	4.6.6.6.6.6.4.4.4.4.4.4.4.4.4.4.4.4.4.4	25.55 25.55
304 90/1)	808 808 960 1050 1050	2480 1669 1658 1658 763 209	35 E E E E		593 332 779 170 123 123 1276 1276 1276 1276 1276 1276 1276
	1			-	- 3
=	6.50 1.00 1.00 1.00 1.00 1.00 1.00 1.00 1	24. 4. 4. 4. 4. 4. 4. 4. 4. 4. 4. 4. 4. 4			25.55 H 25.55
HC03 (#9/1)	11 4 5 5 4 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5	45.04 45.04 45.05 45 45.05 45 45 45 45 45 45 45 45 45 45 45 45 45	60 th		2522 5522 5524 7414 7454 7444 7444 758 758 758 758 758 758 758 758 758 758
Mg (aeg/1)		8 2 8 3 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8	60.7 74.01 74.01 74.01 74.01		5 67 21.57 21.57 21.57 21.50 2
16 16 16 16 16 16 16 16 16 16 16 16 16 1	611 611 64.	53 53 53 53 53 53 53 53 53 53 54 54 54 54 54 54 54 54 54 54 54 54 54	## ## 수 ## ## ## ## ## ## ## ## ##	1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	68 110 120 130 130 130 130 130 130
Ca (#eq/1)	21.55 12.75 13.00 11.60 15.50	83 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3	7.40 4.40 14.50 6.35 6.35	8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8	9.30 25.30 13.25 12.75 7.20 4.00 15.00 14.46 19.10
Ca 19/1)		\$ 9 9 8 8 8 4 8 8 8 8	# 69 C C C C		0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
K 420/1) (1	9.79 1.00 1.00 1.00 1.00	0.07 0.15 0.10 0.10 0.33	9.01 9.01 9.23 9.02	0 000000 00 0 048860 00	6.126.00 00 00 00 00 00 00 00 00 00 00 00 00
, (1/g#)	7.7 7.7 13.0 15.0 12.0 12.0	मान अञ् <i>र</i> एक छन्नुर	90 930 90 550	च च्याङ्क्ष्ठ रूण् च चयाच्याङ्क्ष	4 9 9 9 9 9 9 9 9 9 9 9 9 9 9 9 9 9 9 9
•		55.5 6.6.6.5 7.3.6.5 7.5 7.5 7.5 7.5 7.5 7.5 7.5 7.5 7.5 7	ම සුපු ම සුපු ම සිටි	His man constraint to his man	
(ae)	1)	A 2	4.4	हिंदे जह देन हैं सेने कहा है। हाई स्त	
Ka (ng.1)	1	88 88 88 88 88 88 88 88 88 88 88 88 88			1935 28 28 E
Li Na (ag/1)(ag/1		00 0mma 00 0mma	က်က လုပ် လောက် ကောက်လ		0 4 4 4 6 4 N
Æ		8 1 8 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	20000000000000000000000000000000000000		
, id.		200 A			11.00 (1.00
Den. Pri.Cond. (a) (u3/ca:	ii				**
. ea.			3953357355		1688322232233 1934223323222
Fecna					2

		*********	156 - ( T /5# )	/1) (med/	- 1	1) (med/1)	(46/1)	(seq/1) (	1:/60	*) (1/bas)	(1) ( <b>3</b> )	mcus eq/1) (#q	1/1) (3 1/1)	504 meg/1) (	94/1)	C1 (1/bas	) (I/ba	nus n eeq/l) (e	02 , g/1) (sec:	802 NH4 (1) (mg/1)	( <b>1</b> 00/1
					;		318	15.86	113			į:	<b>.</b>	ä	ji	2		0.39	6,0		**************************************
							975	62.43	33 t				_				169	11.24	3.0	8	955.5
							700	95.10	3 8							_	ଥି	19.00	8	Ú.	0.509
							292	14.00	3 12				_				<u>۽</u> ۾	* · ·	Signal Grade	<b>9</b> (	
							24;	12.36	13	_							9 5	00.0	5 1 5 4	<u> </u>	
							138	⊕9	13								ę	77.0		8 8	\$ \$ \$ 4
							ij	16.70	154									0.87		i ş	
1, 10, 10, 10, 10, 10, 10, 10, 10, 10,							ï,	16.29	10° 10° 11°				_				<u></u>	9.30		3 (3)	
1, 2, 3, 4, 4, 1, 1, 1, 1, 1, 1, 1, 1, 1, 1, 1, 1, 1,							۵,	6,49	"								-10	0.1.0		99	
1879   244   187   255   250   2044   566   550   55							co	9.46	۲.								۰.۰٥	9.10		149	
100   100							1056	53.00	90				_				90			: :	
March   Marc							êê9i	59.30	11								S	; ;	: 1. : .e.	<b>1</b>	
17.0   17.0   17.1   17.0   17.1   17.0					_		629	\$ 	S								: ;	0			
17.5   17.5							्र	22.00	64								; ;				
14   15   15   15   15   15   15   15							553	13.00	2								; v	4 7		: 4	
150   150							000	99									3 6			·	
10   10   10   10   10   10   10   10							i		1 1								3 8	3.	13 ·	T:	
15   15   15   15   15   15   15   15								S - 1	<u>;</u> ;								9 ;	@   		<u> </u>	
Section   Sect							ii		: :								7	3.0			*
10   10   10   10   10   10   10   10							4	? : ::	7 1								ું	7.03	3	3	
Column   C							2	23.00	4:								E.	00.0	9.6	90	
10   10   10   10   10   10   10   10							Ç	8	'n								170	2.74		ş	
March   Marc							(.0.)	S .	2								902	3,32		<b>4</b>	
17.5   17.5							[1]	.e.	<b>*</b>								(C)	9		: 19	
1, 1, 1, 1, 1, 1, 1, 1, 1, 1, 1, 1, 1,							ij,	3	17.5								: 1:	6			
See   1.10   1							. q		11								; ;:	7 6			
Color   Colo							i a		ur S								2;	3 5		8.3	
Columb   C							; ;;		; ; ·								5 ;	£		B :	
12.5   1.5							į		9 -								e e	22.0		18	
12.5   12.5							: T	) (c	;;								ŗ.	7		***	
17.5   17.5							"	2:	• •								8	6.53	ं ं	\$	
1.   1.   1.   1.   1.   1.   1.   1.							₹ ;	<b>9</b> 5.	20								g	1.42		5	
12.5   2.17   2.17   2.17   2.18   2.18   2.18   2.18   2.28							ŝ	ું •	'n								13	0.3	\$7	20	7
The color   The								9	a)								14	9.78	* 12 * 13 * 14	9.	
The color of the							997	9.CI	n,								F.S	S		:31	
150   150   150   151   111   112   120   150   150   151   111							Ä	(§*6)	ß								-	9.11			
1,10   1,10							B	15.00	-i)								();	6.30	( ) ( ) ( )	· (F.	
10.25   1.20   1.55							• 1	8	-•								ur,	0.67	12	: :5	
1675 7.59 31 0.55 4.7 0.12 0.9 4.50 73 0.244 4.00 160 0.35 143 14.05 19 0.17 0.05 1.50 185 145 19 0.17 0.05 185 145 145 19 0.17 0.05 185 145 145 145 145 145 145 145 145 145 14							3	(8)° <del>+</del>	100								2				
1855   1.38   1.38   1.31   1.47   0.15   1.55							9		Çî,								9				
### 1.20							3	16.99	ě												
15   1.20   1.50   1.							19.5	51.66	785											-	
C210         1.50         1.50         1.50         1.50         1.51         1.50         1.51         1.50         1.51         1.52 <th< td=""><td></td><td></td><td></td><td>_</td><td></td><td></td><td>77</td><td>: :∓</td><td>::3</td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td>-</td><td></td><td>_</td><td></td></th<>				_			77	: :∓	::3									-		_	
171 7.50							97.0	3	315								ं	-		-	
2859 7.56 272 11.5 9.72 249 12.00 12.0 10.400 476 7.60 543 11.21 355 30.00 49 0.75 0.05 7.0 10.50 7.5 0.05 7.5							ः <del>।</del>	22.60									, ,				
232 7.50 2.22 3.9 15.2 6.23 249 12.00 125 10.00 422 7.50 878 18.20 199 5.51 15 0.25 6.05 2770 8.25 2.50 15.2 50.15							ŝ	12.09	S								1				
277 6 2.0 3.1.1 221.0 30.4 0.75 0.40 12.0 12.0 12.0 12.0 0.75 0.40 0.75 0.40 179 3.5.1 15 0.25 0.05 0.75 0.75 0.75 0.75 0.75 0.75 0.7							1 6	V 61	1 2								; ;	-		-	
10 1.50			"				- 68 - 7 - 7	10.01	600			•					4	-	-		0.0117
28.6 7.55	•		•	•			į č	5 -	ij.			-					=	_	_		0.0111
584 7.59 51 5.5 4.5 51.7 5 5.6 4.69, 38 5.69 254 4.69 140 2.52 143 4.03 7 0.11 0.16 5 5.89 7.84 6.29 140 2.52 143 4.03 7 0.11 0.16 5 5.89 8.19 2.19 2.19 2.19 2.19 2.19 2.19 2.19 2							î	-	٥,								Ę	_	-	_	9.50
. Lost 8-19 215 7-4 14-0 0.53 299 10-00 423 7-02 341 7-10 263 7-41 439 7-74 0.20 0.64 8-19 0.65							2	3	3								۲	_	•	9 9.10	0.055
5574 6.29 356 16.5 27.9 0.68 700 35.00 300 25.00 25. 5.79 1930 40.21 1139 37.08 416 6.71 9.19 5 512 8.40 405 17.0 27. 5.0 5.0 500 25.00 26. 17.00 287 4.64 1944 40.50 741 5.0 5.0 771 5.10 771 5							96,	9.0	150								430	_	_		0.0167
5123 3.10 495 17.6 2.3 0.06 500 25.60 004 17.00 25.4 40 50 219.00 17.00							<u>(1)</u>	35.00	3								416	_	-	-	0 0111
				_			200	35.69	50.								13.	_			

.

ì

				_																												***								_		_	_							
1344 (1/096)	0.611	0.9958	0.6633	6.03	0.017	6.010	3	6 3 3 4 5 5 5 6 5 6 5 6 5 6 5 6 5 6 5 6 5 6 5							1400 co									e.						3.633	: :	ं	3 3 3			10.0	100	9		9.656	0.000	900°	0.000	9.00	200	E260.0	9.099 0.000	50.00	0.0017	
NH4 (3.9/1)	6.39	0.13	9.08	0.16	7. I	9	2 0	50.0	G :	0.10	7. i	0.30	9.°C	3.1	60	70.0	1	3.0	-	6	13	1	-	8	9		1	107	9.10	3:5	000	9.10	10 0 10 0	2 5	0.10	8	9; 3	ુ: ૧	3					91.0	0.0	6.0	0.10 A At	0.0 0.0	0.03	
NO2	0.0020	9,6043	9,5934	0.0065	9.5913	5000	****	0.000.0		0.000	5766	1160.6	<b>P</b> • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	100	2000					6.00.0		105	6.00	8336	3	12	II 		229970	24070		6.00	9.0.6		P 500 0	0.0017	0.0013	9.00	****************				B*:	1100.0	9.00	3.00	9,046	0.0101	0.0013	
K02 (mg/l)	0.09	0.20	0.11	9.30 2.30	9.06	9.6	3.0	9 % 5 <	5.6	7.0	0.0	0.0	• • •	0.0	0.05	9 47	6	3.6	50.0	6.5	000	0.05	60.0	90	83.0	් ර	25	0.0	9.11	0.70	90.0	60.6	95°0	3 6	18.0	60.0	0.06	0.33	6.03						60.6	3 5	77.6	₹ 5 2 <	0.08	
NG3	7.31	3,34	2.21	06.0	87.6	2 c	7.7	,	5.5	67.0	B/ .0	0.0	6.74	3.4	30. 4 20. 4	1 1	6	1 -1	-	3 21	F	e e	15.0	4.45	6:59	60	6	3.11	55.5	0.93	9,34	61.0		5.5	9.25	0.30	0.73	0.87	9.24	6.15	9.13	÷ .	2 !	3.0	# 0° 0	07.0	3	1.17	4.23	
NO3 Ag/1) (	174	207	137	S	⊋ :	= 5	7 ;	3 6	? :	2 2	n e	<b>‡</b> :	э- c	4 '	a Pa	) (c	3 3	Ę	į į	12	7	. u-1	- 674   144	466	25	90.		6.5	149	55	F3	21	£3 £	> 8	3 43	£	u-,	iii.	23	ሙ	œ	· ·	,	3 3	7 ;	7	F 7	, 00 A	262	
C1 neo/1) (	7.10	3.32	5.27	B 5	S :	3 3		1:5	97.	90.1	9. e	24.21	7	7:	500	90%	8		1 6	12.60	02.00	5	<u></u>	3.89	S	<u> </u>		3.70	65.5	5.83	e i	3.36	8.5	76. 76.	7	3.30	33.36	06.7	5.24	:	. 10		7	1.1	30.4	70.	2	71.67	7.7. 8.3.	
C1 - 64 / 1)	252	313	187	86	2 :	5/1	; F	= =	~ · ·	2 2	3:	( 17 -	2 1	200	4 E	;	0000	1 1 1	1990	1	6	00.	521	10	5211	(C)	52.7	93	32	202	195	88	99 ( 15 (	3 5	3 8	177	444	-1- 	13%	==	n	٠. ١	יים	9 !	7 + 7	<b>.</b>	1434	0007	2000	
504 req/1) (	31.79	24.00	13.81	25.30 25.30	0.4 1.4 1.4 1.4 1.4 1.4 1.4 1.4 1.4 1.4 1	3.7	9 0	00.0	9 6	۲ د .	5.0		10.61	66.5	17 51	9.6	i fi	12	60	20.71		9	1 0	1.30	6.9	ુ. •	13.33	3.4	13,50	7 7 7	를 건	17.55	ි ි වේ	3 2	2 2	0.00	3.	15 13 13	18.83	경	i G	7 5	-	7 6	2	7.0	3 2	10.00	47.71	
504 q/1) (4	1526	1152	515	1575	77.	3 5	1 12	107		200	2	* 10° C	1713	:	# # # # # # # # # # # # # # # # # # #	•	6,0				2	# P	10	P.		10 -0 -0	033	10	10	1542	1918	<b>₹</b> 6	4	ì	3 13			513	1275	3	2	<u>.</u> 1		207	<b>3</b> 2	68	1970	1367	2230	
HC03	4.72	4.70	5.36	2.5	 	 5 .		3.01	2	D	 	£ ;	0 5		) (c)	38																																	3.5	
9/1) (#6	687	237	13	355	7 5	7 5 5 2 5 0 5 0 5 0 5 0 5 0 5 0 5 0 5 0 5 0 5	; ;	347	1 F		n 6	£ ;	į		2 5	:	ç	ļĢ	. u.,	13	1	1 07	- [2]	ESP T			- 60 - 13	111	<b>7</b> 72	366	<u>.</u> ?	:0 :1		g (;	; E			12	517	<b>::</b> ,	Çî i	<u> </u>	2	;;;	77.	ğ ş	10.5	100	201 201	
Hg H eq/1) (3	15.00	12.00	7.00	36.55 36.55	30.61	86.4		8.3	3 3	800	3.5	3.5	00.01		6 e	;	17.	3 3		130		12	28.03	55.00		19.11	17.53	12.67	달	13.00	10.00	10.00	•	8.8	33			11.00	12.00	: ::	6.3	2; -	3	3:	3	3 3	3 S	20:1:	43.00	
//g (ç/]) (s	130	#	7	22	200	3 9	/ =	일 수 # - 4	R F	9 4	ų i	2 3	3 :	· ·	• 3	?		, <sub>1</sub> ,	1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	(r)	500	125	i cr	्टा		212	165	17.	(t. 61)	216	<u> </u>	3	5	0 () F ()	3 73			121	141	-+	C-1 -	ru r	٠. ا	<u> </u>	p :	6	673	* 60°	515 515	
Ca teq/1) (4	17.00	15.00	10.00	20.03	25.71	26.21 66.4		000	66.0	9.00	60.	8.51	20.71 20.81	00.0	90.5		50.20	47.00	91	21.35	00.00	08.21	(S.	19.30		25.20	17.8	15.40	10.50	13.00	13.49	12.00	\$ 0 10	6.0	8.5			17.00	15.00	÷.	0.50	j	<u>.</u>	33	6.0	8 3 8 7	3.5	3.5	32.58	
Ca sq/1) (r	945	300	200	<u> </u>	( <del>) 1</del> ()	٠ ا	3	251	10			047			o p	;	1004	7	00	117	3	100	Ç.	704		93	0.45	202	H	389	758	95	į	: :	: 3			9	93.9	co i	<u>:</u> :	<u> </u>	י נד	3 3	9	191	2 - SE - S	040	999	
K eq./1) (s	9.13	0.12	0.07	0.12	0 i	5 5 5 5 5 5 5 6 5	***	20.0	200	+ o c	60.0	0.00	n 0	07.0	9.0	?	0.0	9	0.11	0.76		9.13	0.71	0.33		6.06	0.16	6.16	0.10	6.14	6.59	9.33	400	0.00	0.03			0.40	9:30		9.0	9.03	-	0.11	01.0	5 6	50.0 C0.0	70.0	0.12	
% (1/5) (#	5.0	4.7		·	r -	ာ င • ဇ	; [	: -		? r	, ,	?;	n h	) <i>(</i>		:			10°	93	e a		97	13.e		19	12	";		#P	r d i		٠	: _	: ::			्				-	~ =	+ (	7.0	n s	) (P	· ·	1.7	
**************************************				on o												,			9							00	15.0	0.51	12	0.0	6	4)	-	i c				Ф. С	٠. • • • • • • • • • • • • • • • • • • •										40.0	
Na 1/1) (me	77	203	500	525	367 367	£ 6	• <u> </u>	) č	n 8	9 :	77.	621	101	2	8	·		) i					H	213		•	15 15 15 15	212	÷17	23	8	ä	ē	: ::	: ខា			230	122				:	¥	707	0.71		300	920	
L1 }																							U·1																							•	-			
£	3.50	3.20	7.30	60.7	R (	) ; ; ; ;	, ,	2 8		? ? ? e	3 3	3 5	3 6		3 3	:	9	;			3	6	8	: ::	2	2	33.15	3:3	is iii	?	<b>∂</b> : :	3:	3,6		3	3.00	3.00	S.	3	:: ::	ਵੱ  -  -	g,	Ξ.	3.5	3	5 6	ាន កំព	3.0	8.50 8.70	
Prf.Cond. (9) (uS/cm.				61.5													60	ü	(C)	G		13		); [4]	::::0	55.55	10.7		2			65 65 64		13		. 1899	25.	<u>:</u>	Cons	;;;	2	# 1	S.	2007	5001	5 E	3000	2000	9310	
Den. Prf.Cond. (%) (uS/C	ij	4	13	# j	3 5	7 1	; ;	2 2	9 9		3 7 •			3 2	F 100	: iş	: !: :	: == -			1		15-6	4			: :: : :::	S4 5	: ;;	# T			33		1 5	85	Ş	10	F.	: : : : : : : : : : : : : : : : : : :		1.5			713 70314		7		ار اخ	
6 10 00 00 00 00 00 00 00 00 00 00 00 00	05.04.89 L		05.04.59	35,64,39	7 50.00	95.94.69 7 65.84.53	,	۔. د	., .	٠.	-, -	-, .				8.70	66 10 E	8 7 6	1 10 10 10	27 54, 26	27.04.30	27.54.39	1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	27,04,89	17.54.63	27,64,39	1 15 16 17	25.4.69	22,94.85	33.94.89	- 87 KT A	"路"等指	5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5 5		18.49.82	33,04,89		23.64,33								26.00.00	50.00.00 TA 65.30	30.00.00	31.05.89	

\_\_\_\_\_\_

r "						10.	n .	n 6.4	<b>,</b>														n .	n			Le V	. , .		·		-												_		
241	0.058	3 6																											: : : : : : : : : : : : : : : : : : :	(									ी ं	9.055	0,0050	9.0111		0.005	128.0	
(*g/1)	0.10	97.6	0.15	6.9 (1.9	0.0		6.0		0.15	000	8	8	0.10	0.15	0.13	9,39	6.20	0.65	2	6.05	2 t	9 9	9	នុខ	5	2	9779	9.10	91.6	2 2	9.0	0.10	6.13	0.15	3	300	5000 0000	01.0	0.10	0.09	0.09	0.20	8.0	2 2	9.0	
(aec/1)	0.6520	0.0022	0.0025	5.037	200	228.0	188	0.515.0	8000	150		6. W. %	9,0043	1977	5.85	9.0047	92600	9,9922	1	983	\$010°C		0.000.0		200	0.033	27:00			Q 75 10 10 10 10 10 10 10 10 10 10 10 10 10		0,6026	9.0015	3			3 2 3	1600		0.0000	3,0072	9-0-9		100	S. S.	
**************************************	90.0	0.00	0.12	0.17	07.0	6.07	9 0	96.	13.0		9	60.0	0.20		9:0	6.23	6.12	9.5	0,	6	S :	3 5	34.0	90.6	6.3	0.22	2.3	6.19	9.10	5 (S)		21.0	0.07	6.3	্ ্	3 : 	: S		0.15	0.14	0.10	<b>3</b>	Ç 6	52.5	0.07	•
seo/1) (	3.35																															-			-				-	_	_	-	-	_	_	
) (I/6	208	3 53	23	육;	2 6	797	3 5	1 33	2	E E	<b>+</b>	çç	č	52	33	23	17	<del>9</del>	<b>3</b>	13	<u> </u>	3 5	94	8 12	100	<b>₹</b>	307	257	<u> </u>	3 5	: E	12	£	<b>13</b> :	•	<b>:</b> [	700	į,	.00	326	219	; ;	55	39.	57.6	
	12.30	5 25	17.61	86.	to 19	10.01	7.5	5.53	, t	5.01	(d)	10.5	8::	3.06	12.20	10.5	5.32	.00	ee	8773	(i) :	# G	69.7	17.5	33.33	2.37	29.62	 	55 F	3 6	9	10.5	F3	5	7	Q :	28	80.33	53.31	15.61	19.23		≋ ; :::•		19,42	
ij	458																																													
- #	25.00		_	_	_			_	_	_	_			_	_		_				_		_		_	_		_		_						_				_					_	
1													·												•																	•				
- 13	1 1200						4/47 0																																							
	7.41		→	64	3 1	0 1	5		1.	-	100	,,	e.i	<del>ئ</del> ئ	ē.		o o	io.	ြဲ ကောင်	Ö.	0.0	9 6	. ec	> -#	,	,, ,,	-1	<u>ه</u> (	rii i		7.	64		roj i	n i	 	0 10	3		će.	10	. ·	6 -			
	452	<u> </u>	293	583	ŗ	200	<u> </u>	1 13	92	100	景	17	4			(1) (1)	7	· r)	(C)	6	3, 5	: :		3 5	305	663	167	•	e :	: #2 # #2	557	1	8	7	5	107	0 4	4	33	35	500	3	9 7	3	121	777
	15.90	11.06	41.00	9.0	97	05'/1	3 17	17.06	37.1	10.00	8	9.0	ુ: :			11.53	32.30	3	9:00	3	S :	) (E	3.5	8:11	3.2	િ. જે	23.00	:	3 3 11 1	8.5	3.1	16.00	2.0	8:13	3	3 6 * 1	50. 51 50. 51	\$5.00 (S)	40.00	13.00	13.99	S:	8.7	•	13.00	11 00
	150	3 55	254	£đ		; ;	ğ :5	· 5	<u> </u>	9	:::	ţ.	i":			112	::,	cu	(4) (1) (2)		Š	i ji	1	1 (2)	3	if:	(3 (5)		3 5	4 7	E	ä	e e	ij.	<u>,</u> :	¥ :	e ::	S	38	-3	97	3 :	2 4	ř	210	4
2002200	20.00	12.00	29.00	10.00	90	99.63	30.41	20.93	12.00	3.0	6.00	7.00	5.00			17.20	3:3	(3) (8)	55.00	So. 05	3.5 5.5 7.5	20.00	14.00	12.00	20.00	11.00	55.00	:	8 ? 8 ?	37.00	12.60	12.00	90.5	17.00	95°51	9.°°	90.00 90.00	(i) 64	33.00	22.00	15.00	13.00	8.4		29.00	30.00
	406	3 %	40,0	Ŝ	5	3 3	1	3	3.5	5	2	94.5	93			苦	<u> </u>	3	3	9901	<u> </u>	} ]	i P	Ē	490	ři	2	;	3 3	1	£	940	23		3	7	3 (2)	3	560	440	300	3	1800 1800 1800 1800 1800 1800 1800 1800	ì	999	100
17/52	0.20	6.3	0.31	e. 39	3	90.0	0.05	0.11	75.0	0.33	9.62	9.02	6.04			6.5	9.26	60°		9,02	10.0	; e	0	5.28	0.33	6.30	0.63	;		9 %	9.30	0.30	0°03	e :	77.0	9 6 6 <	9 70	0.10	0.12	0.28	6.38	3:		•	0.10	7
#1 11/61	5.7.3	, un	4.2	٠. نا	•	٠.٠ د د	2 ·=	12			<u>س</u>	(1) (2)				<u>.</u>	(4) (3)	י נים		က္ ၊ ော် က်		a 41	: ':	: ::		3			e r	9 US		7.1	ro ©	= ;	, , , ,	: < 2 :	2 107	10	<u>'</u> ;	e: :::	2.5	12.6		:	٠٠. د٠.	u-
- !!	0.51						9 00																	9 97						e er	÷	ري. د-	() ()	ි දි		4 4		9.12	42.0	12.0	0.51		2 2	<u>.</u>	8.0	0.00
747 JE	299					- u	9 60	223	2	15	75	::	i.			61	6 5 1 0 1 5	u*		ر ا دار	7. L	2 8	w:		982	:22	导	;	¥ !	6 E	767	8	g,	<u> </u>		Ç ()	200	202	i s	27.6	653	214	<u></u>	•	134	11.1
***************************************			ùS		·														•••						11.5											•	•						r.,			
- 2	8.30 8.30 8.30	3.69	8:	3 8	3 6	7 8	3 6	3	3	90.5	5	3.10	30.5	<u> </u>	3			ે. •			:: ::			: 3:	) 	3	0	S :	3 :	3	3.	2	<i>?</i>	<u> </u>		÷ :	3 3	3	91.5	9. 	97.5	8.7		1	8:3	8
	4280	3929	30350	1700	147.	į	1000	9 15	ŝ	552	1133	71 15 	in n	n n	g B	H			g :							ii i fir		1007	# # # #	3 17	12.65	и э 05 17 1 17 1	(1) (1) 1	13 1			1 10 1 00 1 00 1 00	6. 6. 6.	3325	10 14 14	3670	12.00	2997 2007	6835	4773	3.5
(#.	<b>3</b> 7 7		16-6		<u> </u>			1 = 5		ş		<u>m</u>	7	::-:j	3		10 ·	7	<u> </u>		j				.:1 .:					) : ; 	11.1	:a	S.			T-3 05476		: # <u>.</u>	(F)	#- <u>-1</u>	生		F-11.		r-10	=======================================
	31,05,89 1	, .r		51.65.89 L		**	31.05.39												10.02		1 60.00.01	, 1		25.66.83	13.61	25.00.83	10.83	6.63	. 60.00.00 . 60.00	50.60.67	.06.69	28.52.85	66 P	6.6.6			5 (5)	16.19	24,07,89	. 67.89	24,67,69	6	15.07.89	, S.,	24.07.89	02 20

苦二	g 30	2 49	3	9	3	<b>S</b>	91	5 ;	8 5	9 4	3 7	: 13		::	E	3	S.	n :	4 6	e d	? ::	: 3	· 54		.e.	12:	7 :		9 54	LB.	::	::	<b>::</b> ::	i, gr	2.2	ŗ.,	:0	12		9 <	2 CT	á ex	) p.,		-61	
<u> </u>	4500 V	: :	8	0		: S		: : :	3 2 5 4	i ii Sa		- (3)	11.			: :: <:		7) ( 5) (		7) () 5 ()			i ij									<u>ं</u> •	<u>.</u>		c	-		3		0.00		0.697	18	6.00	0.695	
1/br	0.15	0.16	0.0	0.10	0.09	9.03	0.0	6.6	9.0	3 3	0.08	0.00	0.19	0,63		00.0	9 :	2:4	90.0		6.0	90.0	9.15	61.6	0.10	90 C	3 5	4 4°	9,05	0.03	0.03	90	0.00 0.00	0.05	0.10	50.0	0.10	0.15	9.0	21.5	0.05	0.05	9.03	0.05	9.10	A A6
17/654	0.0024	0.0074	0.0028	0.9933	0,0043	6.39.3	0.0043	38.5	0.000	0.000	0.0033	9.6039	9.0033	0,8022	0,000	0.0022	2000.0	9,0000	0.000.0	2 S S S S	188.0	228.6	20.00	6.9948	6.00.3	13:1	90000	0000	1 2 2 3	0.000	0.0022	23.5	9.60 0.00 0.00 0.00 0.00 0.00 0.00 0.00	2100.0	0.0022	0.0011	3.0022		9.0004	3000	1505.	12	.9622	0022	. 9033	0000
70.0 #9/1)	ä																																97.6													
eq/1) (	14																																24.0											-	-	
9/1) (•	181	121	۰.	23	12	۰ :	9 7	5 5	3 3	: K	108	120	23	: 13	Ξ.	2:	n -	900	631	4 UT	696	152	ö	27	2 ;	8 3	3 3		· <del></del>	83	55.1	3 :	? E	. 43	70	ឧ	7.4	e :	2 2	r 40	· <del>2</del>	<b>:</b>	81	S3	74	:
: : (7)	H _																																2.35													
-	H																																													
è (	ü		_	_																													S 5													
(#ed/])	12.	**	83	. 29		יי פיי	e 5	-	cra		÷.	.6	23	<b>8</b>	÷ ,		5	2 -	CC	-23	4	45.	±	96	3 6		5 8		7		83 9					.O	œ.	٠ <u>٠</u>	27.5	0.2	9.°C	.5.	5.3	3	47.5	
(1/ba)	610	1505	950	ĝ.	17 6	607	2 4 4 8 7 8 8	100	365	140				0691	S (	3 5	9000	950		23.23	2208	2227	6.9 6.9	2751 1751	3 5	29		85.	Ē	629	8	9 5	ត់ គឺ	077	378	Ë	65.4 4.50 4.50 4.50 4.50 4.50 4.50 4.50 4	2000	1030	: 5	242	抚	193	2699	2285	
seq/1)	7.30	6.31	7.30	7.51		è i	? ;	Ĝ	8.30	7.21	00.0	0.00	7.30	5.	9.	7 5	7	6	7.50	3,	ir.	3.59	7.61	: ; ;	3 6 * (	3 7	2 6	=	7	9	3 :	ē ()	, 2,	5.82	75	7.5	75 E	2 ;2 • -•	6.21	0.34	4.46	4.26	7.41		9.10	
#g/11	284	383	187	, to	246	7.5	i ii	, T	<b>=</b>	3			<u> </u>	(D) F	្ន		9		12.7	97 61	23	÷75	464	<b>\$</b> {	3 5	7 7	: 🖺	្ឋ	17	37.	ru -	6 6	3 15	=======================================	7.5	45	ř	, <u>1</u>	3 6	ដ	272	260	754	<u>چ</u>	555	
eg/1) (	10.00	13.00	10.00	10.06	8 8	3 6	3 3	9.00	6.50	3.00			00:21	11.56 77.4	3.5	3 • 0	3 3	(S) (S)	9:27	3	(6)	29.00	3.00	3. e.	₹3. 3.0	8 : E	; (S)	3	13.00	13.00	8:3	A 40	5.00	6.00	6.00	5.00	85	8.6	8 8	9.30	5.00	5.00	6.00	8 8 # !	9.09 100	44
=	120	215	120	120	an c	p d	5 6	F	E.	超			7 :	· -	٠٠	p s	( <sub>[</sub> ']	1 10	0.00	35	92	690	an i	( 4 ; 0 5 i	9 1	9 1	: :::	5.	7.	. B	16	3 1	k (3)	54	Ç4 17	3	<b>:</b> 3	; =	13		0.9	9.9	fd (	G4 ,	0	
j/1) (e	<u> </u>	_	_	_			80.11	_	_	_			S:3	_				_	_		_	_											2.00													
10/1) (ne	200	•											11 . 201																														•	•		
) (BQ)							0.16						2.22																				9,04											-	_	
/bas) (													-	-	4	5 ·s	-21	~	÷	÷.	5	ં	٠. ٠	ાં વ			-2	ं	ं	ં	್ ಾ	i e	ંતાં	0	÷ ·	<u>.</u>	કે ઢ	Ó	Ġ	ે	6	3	<u>.</u>		5 6	=
	7.3																																65													
(L/bea)	9.9	9.0	or o	, -	1	υ-		4.5	9	9,0		3	9.5	:	٠٠ ٢٠	) -F	7	0.84	92	o: ;;	13	ु ।	m :	2 P	; <sub>1</sub> ,		•	2	() ()		9 11		2	6.	41.	* *	9 F	-	4.7	0.2	5,5	2.3		0.85	5 c	2
(#g, 1)	223	3	90 c	<u> </u>	<b>:</b>	15	:5	E	u )	13		į	្តដូ	3	::	: <u>.</u>	17	1035	97 176		<b>;</b> ;.	j: 1			;	153	:	-1	r" i	7;	Ę j"		1	3	3		<u> </u>	ş	133		7.	'è :	Ξ.	285.	1001	4
(eg/1)/sq																																														
. ;					i ir																												9							1.00						
(a) (u5/c)	2635	50++	9000				2235	1430	133	576	1575		3 5	50	37.01		8358	12453	33.50	3	60	25		; ;;	0 m		3		13 f	3 1	3 6	3	Ë	段 []	100	2 6	3 15	1976	27.50	8	833	R :	120 120 120 120 120 120 120 120 120 120	17480	20144	
)/So) (a)	3	<del></del>			5 10 00 00 10 00 10 00 00 10 00 00 10 00 0		0	F.	71		Ģ.		2 1	* # * * * * * * * * * * * * * * * * * *	(2) (4)		្	17	Ť	97. 1	<u>.</u>		7.5				4	ij	<b>:</b>		1 1	: ";:	#	٠ ۲	n i	5 (	1 75 1 5	i	: ;:	# 100	969	983	79	11	2 4	ï
***	24.67.83																																		or Sp. 12 John											
11 11 11	् ह्य	0.7	9 6 5 6		12.0	6.3	25.0	9	25.0	् । हिं	2 2	2 %	) K	20		0.50	3	9. 90	5	ः १	; ;	9	; : ;; ;;			u,	9	9	15 h	9 K	18.60.63	8.3	68.03.89	5	34 S S	00.00	10 (c) (c)	68,00,89	68,99,89	05,09.39	67,09,63	18,09,89	96.01.40	04.10.39	20 01 10	5

NH4 29/13 # 15 m 0.0020 0.0011 9.0050 0.0022 0.0023 0.0015 0.0015 0.0011 0.0011 6.0074 6.0011 6.0011 0.6510 13333 0.00H 0.000 0.000 0.000 0.000 13.0 130 NO2 49/1) 至 (1/be) ដ C1 ag/1) 503 10.00 10 24.00 8.47.00 14.00 16.00 17.0 £ Hg . RESERVED SERVED BEREITS BEREIT ئ Ĵ 0.07 0.000 а в в фице на праводения в мисе в метри в распративной в правительной в праводения в предоставления в праводения в праводен ž Li Ka (49/1)(49/1) :5. (08/68) Jen. Prf. Jang. 9 417.11 in the entire that the entire that 77778889777777 02.11.87 02.11.89 02.11.59 02.11.89 02.11.89 93.11.59 03.11.33 04.10.39 04.10.39

																					*******	======	*******
recha		Prf.Cond. (a) (u2/ca)	рH	Li Na (eg/i)(eg/l)	aK Ulaneli	(ap.(1)	(sec (1)	Cá (20.1)		fig.		HC03	HC03		504	CI	CI	NO3	NO3	N02	#02	NH4	684
				:=====================================		======	********		=======	(MŲ:):	:======== .46ñ.!.	:===== ::::	********** (#64/1)		======================================	ing/11	::::::::::::::::::::::::::::::::::::::	(ag/1)	(#eq/}}	(4g/1)	(199/1) :======	(4g/1)	1820/1)
29.11.39	L-02	1575	7.40	31		12.9	0.32	150	8.00	72	5.00	558	9.15	240	5.00	87	2.45	74			0.0022		0.0933
29.11.69		4989		529	10.0	0.8	0.62	160	23.00	249	20.00	533	3.74	1700	35.42	171	5.38	95	1.53		9.0013		0.0022
29.11.89			7.50	483	21.0	1.6	0.04	700	35.00	360	30.00	196	8.13	2280	47.50	256	24.11	448	7.23	0.10	0.0022	0.06	0.0033
29.11.87		9835		1935	45.0	4.3	0.11	746	37.00	480	40.00	e17	10.11	2247	46.31		50.42	325		0.10	0.6072		0.0018
29.11.29 29.11.57			7.20	194 207	2.0 9.0	3.9 5.5	$0.10 \\ 0.14$	22d 386	11.00 18.00	103	9.00	500	8.20	539	11.04	270	7.51	45	9.72		9.0011		6.6011
28.11.37				138		17.5	0.44	240	12.00	15a 94	13.00 3.00	525 521	8.51 8.54	979 490	20.40	307	3.70	107	1.73		0.0020		0.0022
28.11.89			7.50	5299	230.0		0.55	500	25.00	540	45.00	271		13000	10.21	207 870	5.83 24.51	107 36	1.73		0.0413		0.0039
29.11.89			7.90	108		25.4	0.64	200	10.00	108	2.00	472	7.74	552	11.71	157	4.42	93	0.58 1.50	0.05	9.9456 9.0011		0.0013
23.11.35		3110		207		28.0	0.70	260	13.00	172	11.00	574	7.41	605	12.50	300	3.45	170	2.74		0.0020		0.0011 0.0025
28.11.89	L-69	3476	7,90	iei	7.0	1.5	9.05	300	15.00	156	13.00	476	7.80	648	13.50	245	5.90	470		0.05	0.0011		6.0011
28.11.89	(-09	3315	7.99	151	7.0	5.2	0.15	186	14.00	144	12.00	440	7.21	539	13.31	198	5.52	484	7.31		0.0022		0.0017
29.11.89	1-16	5135	7.50	450	20.0	1.2	0.03	400	20.00	150	15.00	411	5.74	740	15.42	950	25.76	405	5.53		0.0024		0.0028
25.11.57		3560		230	10.0	3.9	0.22	239	14.50	144	12.00	403	5.61	504	10.50	461	12.97	415	6.71	9.03	0.0017	0.05	0.1623
28.11.59		4565		450	20.0	3.1	0.09	169	15.00	1:3	14.00	437	7.15	700	14.58	771	21.72	393	4.87	0.17	0.0037	0.05	0.1623
28.11.89				745	15.0	5.4	0.14	. 59	18.59	152	15.09	399	6.54	644	13.42	900	25.35	414	5.63		0.0037	0.05	0.0013
18.11.59		4925		575	25.0	3.1	0.98	30.0	15.00	144	12.00	432	7.08	994	20.71	530	18.31	334	5.19	0.68	9.5017	9.63	9.3917
23.11.39		3199		250	10.0	2.7	0.07	250	13.00	172	11.00	500	3.20	500	10.42	450	12.58	219	3.53		5.0011		0.0011
28.11.89		4375 3209	7.50	299 205	13.0	1.7	0.05	400 273	20.00	215	18.00	145	3.07	1253	25.10	405	11.41	293	4.73		0.0027		0.0017
23.11.67		3257 2039		178	5.0	15.3	0.39 0.15	259 258	13.00 10.00	144 34	12.00 7.00	52° 323	3.67	935 • • • •	17.50	209	5.89	43	9.70		0.0028		9.0028
29.11.67			7.70	113	0.9	3.1	0.13	200 39	3.00	24	2.00	251	5.30 4.11	440 43	9.17	270 33	7.61	40	9.65		0.0009		0.041
28.11.89			7.50		1.3	9.3	9.02	166	5.00	. • 42	4.60	400	3.58	92 92	1.00	33 56	).93 1.85	16 45	0.25		0.0067	-	9.6311
28.11.99		1545		33	3.3	1.7	0.05	140	7.00	72	=.00 =.00	442	7.25	351	7.31	89	2.51	27	0.72 0.44		0.0011 0.0013		0.0011 0.0017
18.11.89		1455			4,9	0.5	0.02	140	7,56	20	5.00	148	7.34	272	4.93	105	3.80	26		0.04	0.0013		9.0011
28.11.82			7.30		4.3		0.02	(4.)	7.00	7:	2.00	409	5.70	322	3.71	127	3.53	52	1.00		0.0001		9.741
28.11.39	1-11		1.59										0.00	351	7.51	179	5.04		1.23		0.0011		0.0011
23.11.89	9-05	3750	7.40	273	15.1	11.5	0.13	720	16.00	153	10.39	498	5.07	1237	25.91	173	4.57	a7	1.40		4.6011		4.6311
23.11.39		2745		157		16.1	9.25	183	14.00	177	11.50	335	0.31	379	13.71	200	5.83	5.5	0.70	9.95	0.0011	0.02	3.3011
20.12.39		1771	7.90		4.7	3.5	0.09	150	8.00	34	7.00	557	9.15	341	7.10	139	3.92	223	7.58	3.46	0.0022	0.05	0.0017
20.12.39		•		92		13.2	9.33	180	9.00	- 53	5.00	587	9.52	150	5.21	103	2.90	44	9.71		0.0022	0.06	0.000
20.12.69 20.12.69		5100		275	10.0	1.2	0.03	150	23.00	240	20.00	515	10.10	1752	36.50	213	5.00	6.)	0.98		0.0011		0.0317
		3455 19270		503 1453	21.9 45.0	1.1	0.63	129	36.00	371	31.00	495	2.11	1235	47.60	363	14.31	512		0.20	0.0043		
10.12.87 10.12.85		172 4	7.70		43.0 8.8		0.12 0.09	760 223	08.00 11.00	491 198	41.00 3.00	593 495	9.72 8.11	2146 562	44.71 11.71	2251	53.41 7.72	491 40		0.20	0.0043		9.0307
29.12.39		22.53	7.20		7.7		9.19	Jab	18.00	144	12.00	507	9.31	289	20.40	292	3.23	119		0.05	0.0011 0.0020		0.0011
10.11.89		2574		184		35.0	0.93	189	13.60	129	10.00	550	7.62	672	14.00	290	3.17	22		0.45	0.0020		0.0017 0.0023
20.12.89		20421	7.50	5405	235.0		0.43	520	26.00	552	46.00	295	4.84	13296	277.00	923	23.00	41		1.00	9.6217		0.0018
20.12.89		2423		121		29.7	0.74	200	10.00	109	5.00	175	7.80	500	12.50	174	4.90	74	1.12		0.5511		0.0011
20.12.89	13	321.9	7.20	110	7.1	23.0	9.73	289	13.00	132	11.00	574	9.41	524	13,60	302	3.51	214	3.45		0.1739		0.0022
20.12.39	1-450	2275	7.20	133	3.9	1.5	0.04	(70)	15.00	150	13.00	501	5.21	s24	13.00	250	32	343		0.10	0.0022		0.0018
29.12.39	L-:-	3045	7.30	155	6.7	5.3	0.15	259	13.00	120	16.00	433	7.10	490	10.21	199	5.81	500		0.15	0.0033		0.0023
20.12.39			7.70		19.0	1.5	0.04	340	17.00	144	12.00	414	8.79	779	15.21	851	13.52	428	5.90		0.0022		0.0023
20.12.59			7.90				9.27	240	17.00	141	12.00	398	8.52	577	14.10	487	13.72	416	6.71		0.0022		9.0028
20.12.89		4610		455	20.2	4.5	0.11	306	15.00	153	14.00	435	7.15	701	14.50	799	22.51	304	4.90	9.15	0.0933	0.06	0.0933
20.12.69			7.90		16.0	7.5	0.20	360	18.00	166	14.00	375	5.15	500	12.50	829	13.32	415	6.69	0.15	0.9033	0.06	9.8633
20.12.89			7.90		25.0	4.0	0.10	236	14.00	100	11.00	417	à.84	380	20.42	622	17.52	384	6.19		0.0915		9.0911
20.12.87			7.90		13.0	4.9	01.0	250	13.00	120	10.00	455	7.48	644	13.42	398	11.21	277	4.50		0.0009		0.0011
20.12.89		3475	7.59	176 253	8.5	7.3	0.20	099 746	19.50	158	14.00	478	7.94	990	29.42	460	12.96	69		6.15	9.0033		0.0011
20.12.89			6.30	79	3.4	15.6	0.39 0.14	300 100	15.00 5.00	120	19.09	550 270	9.02	970	20.21	279	7.51	20		0.15	0.0033		0.0017
20.12.89			7.50	-		5.5 4.0	0.14	30	4.00	46 35	1.00	379	6.21	72	1.50	106	7.99	124		0.05	9.0011		9.0017
75 مند، ۱۰	r-:2	100	1.30	-3	1.9	1.0	0.10	39	4.(11)	53	3.60	312	5.11	70	1.45	27	0.76	58	1.10	0.05	0.9997	9.02	0.0011

3H4	0.0017	1797.6		8.5	6.60		6969	(36-3-6)				9 09 9 03 9 03 9 03	P)	5,3911	2.00.0	<b>2</b> 000	: :	0.00	3 3 3 3 3 3	## 		:: 		***   ***   ***   ***			1	13	## ## ##						• • • •	2 : 1 : 1 : 1 : 1 : 1 : 1 : 1 : 1 : 1 : 1		2	0.0017	9.0011	0.023		0.0011	0.011	
384 (#g/1)	6.03	0.03	30.0	0.05	75°0					4	3.0	0.10	0.03	0.05	56.6	0.05	50 00	0.15	6.19	(F)	50.0	76.0	9193	15° c	S	3 % 5 %	13	ى ئ	70.0	0.02	3 S	0.02	0.02	3°6	; ;	** **		50.0	0.03	9.03	0.05	70.0	0.02	0.05	: 3
N02 (Reg/1)	6,6015	9.0015	1190.0	9.6011	1183.0	9.000	0.0000	6	idaya .	0000	<b>6</b> 5.5	36(-)	5.002	1.00	3	0000	0.0207	9,9103	2, <133	1166.9	::0:T	0.005	3	31	9	# f		3.0	H::	11 6 8 6 6 6		110979	0.001		1500 de 1			(1.0622	0.6913	7.007	2000 2000 2000 2000 2000 2000 2000 200	(303)	0.6920	0.0015	
162 16,11	0,07	0.67	350	9.03	9.02						0.04	3	6.16	9.98	6.97	35	33	. S.	C::	57.7	60.0	; <del>3</del> ;	5	5	3 :	9.9	33	9.16	50.0	90°0	3 5	0.03	6.03	60.0	5	8	: ":	ा:	ુ. ઉ	0.03	G 9	9 9	000	0.07	
103	1.50	B 7	1.50	9.45	<b>1</b> .0	6.42		<u>ှာ</u> (	7 ·	<del>}</del> ;	10.1	. S.	04.7	E	:0 (2) 	0.45	8	8	F)	63.	달	2	'n	3	<b>₹</b> }	79 N	8	0.67	연 연 연	m 0	2 1	5.36	3.3	<b>3</b>	7 v	3 d 4 h 5 d			3.21	5.73	9. t	) i		3	
N63	5	<u>†</u>	3 5	23	:3	;3 ;	<u> </u>	នេះ	9 6	3 5	7 (B	527	994	105	엺	23	93	Ξ,	62	CÇ.	3	Ž,	-n	3 (	7	7 3	F	17	[a]	<u> </u>	7 8	93	ď.	2	3 2	3 7	; 13	Ţ	(1) (1)	÷	, ,0 -;	ē ^	54	29	
C1 . Meg/1) (	1.21	2,63	55.53	5.63	5.43	E 6	6.48	0.5	0.17		9.5	3.30	53.33	4.20	 	60	22.10	2,93	7.	5.52	7.	13.20	7	គ រ ក	20.11	# G	35.	5.33		8 8	40.00 C#1.41	1.03		P. 6	; F	3 ;	( ) ( )	1.83	21.72	7.52	5.70	) ()	175	15.	
C1 5q/1)	17	0, t	3 5	200	230	= :	- 1	m -	۰. ۵.	o ç	33.0	1200	2259	<u></u>	66 67	6.4 10.	38	2	10	9	12	648	.0 :	E :	9 9	0 C	100	523	5	: 5	6	- 60 - 10 - 10	197	92.7	3 :	4 1	23.0	1139	2191	267	239	177	3	153	
504 aeo/1) (	1.92	60° 40	5.0	24.50	13.21	6. 30 6. 30	60.0	9;;o	2 0 0	÷ ,	36.50	42.50	. 45.31	11.71	14.50	24.33	231.25	2.2	10.00	12.50	12.00	16.50	77 22. :	91.5		18.5	25.45	22.16	65.1	61.7 6	5.00	17.	12.50	9.23	) o o o	i e	31.31	16.53	11.07	18.71	13,75	14.74	15.3	3.31	
504 (#g/1) (	42	234	047	1191	922	ÇŢ (	~ .	n	74 <u>0</u>	7 2 2	5733	2940	2175	582	538	230	0000	u" 0 11	681	000	17.5	6.	883 1	<u> </u>	0.40	57.	1230	1981	22	<u> </u>	240	75	90°°	1985	9()0 7	104	1013	2073	2000	868	(99)	50513	303	185	: .
HCG3	67.6	5.02	6.70	7.54	.0.0	0.20	6.17	6. j	9.19	9. c	16.30	9.56	15.61	3.70	8. Si	+	100	ି. ଅ	3.10	3.5	7.51	3.57	0 1	10.	2.5	95.0 91.0		6.00	33 P	\$ 7 7	7	7.96	.0.0		\$ 15 	95.0	9.10	::	10.55	9.41	H	* 0 * 0	7.39	8.	
HC03 aqv 11	60#	306	100	46.	405	<b>:</b> :	~- •	: :2	# 5	1 0	- un	133	636	E	45.5	-t-	; ; ; ;	(1) (1) (2)	7 7	13 14 14 17	60 47 47	Š:	<b>[</b> 5]	10.			- 00 - 00	60	123	7.5	ŧ	13	÷0;	(D t	3 5	: 5	7.5	655	829	213	9000 10000 1	8 8	1.5	201	
Hg (4eg/1) (	4.00	(a. e.	3	14.00	11.00	9.5	6 <del>.</del> 0	9.6 9.6	0.0 0.0	9.5	90°	11.98	15.06	10,00	3.5	11.00	90	ි. ස	<b>9</b> 0'6	:0.00	3	្ន	3 : 11 :	3:	3 S	800	5.00	13.00	200	8.8	;;;	% <b>'</b>	S	80	6.0	90	( §	53,00	00.54	10.00	9 ° °	3 9	95.5	5.06	
10 00 00 00 00 00 00 00 00 00 00 00 00 0	22	<b>(4.3</b>	3	163		r	<i>i</i> > 0	n e	4 4	٠ ;	4 7	i ii	:: ::	3	<u>.:</u>	H.	៊ី	.;	<u></u>	ij	្ន	:	**	20	3 4	3 ()	3	2	81	¥ 1.	. n	11	an Gr		g '	١;	Έ	ģ	-n 1 u 7	2	Z:	: 9	3	ۃ	
Ca (Meq/1) (	5.00	8.8	7.6	16.00	3 <b>1</b>	3.00 0.00 0.00	6.0	30.0 0.0	9 9 6 4	6.6	8.8	36.00	37.50	10.00	15.99	ः ।	23.00	16.00	97.11	13.00	13.00	16.90	ુ લુ	3:	3.5	8 6 12	20.00	15.00	00° 4 €	3.6	8	7.30	10.00	3.51 3.51 3.51	3.5	3 5	11.00	33.00	33.99	12.00	12.00	3 3	7.0	9.0	
ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا	3	9 11 2	9	Ê	8	ю ;	: :	7 .	.o c	<b>1</b>	6 6	128	ß	33	3	9 27	3	2	Ë	992	33	ß,	3 (	8	3		3	955	æ į	3 9	1 1	653	230	93	r s	: 3	H	500	699	2	<b>A</b> 8	3 5	3	133	
(1) 11 (1) 11 (1) 12 (1	0.63	9.0 6.0	20.0	6.20	0.20					0.00	6.62	0.02	÷.11	6.19	0.13	4	T.	6.71	P. 0	0.08	::	90.0	3 :	STO C	3. c		6.43	e. 38	크 5 	70.0 0.05	300	30.0	0.02	92.6	5	6		9.63	9,12	90.0	0.00	0.55	0.43	9.70	
	2	o, a	: ::	n)	::					0	9 (0)	0	13	, ,				93	e .	::			ر اور ا	en e Marie	: c	. , ;	61	191	19,6	o e e e	- 10 4 cs	្ន	(1) (2)	 	2	109 107		ं:			13 ·	: 6	?	33.6	
en en en en	13	v	9	un i		ry t o e	ુ ( ૦ -	· ·	9.0																																				
Li Lagailtagailt í Annsanssanssans	12	티클	. b <sup>2</sup> / <sub>2</sub>	;; ;;	:ā '	טיט ניט	וי כי	i⊃ 44	r u	٠,	° 4	175	75	H	ដ	iğ i			r.	3	0	<b>:</b>	la !	[} }	9 -	3 2	13	ñ.	: :	2 5	2	뎚	0.5 1	(i) (		· ·;	· ;;	ny Ur.	7.5	3	EJ (	66 T	] ==	Ħ	
	8.99	9 5	7.30	S. 1	3:	\$ 8 			26 T	7 C	 	7,79	9	2:1	<b>\$</b>	(? ) 	8	() ()		7.30	36.	3	8; 7 	a :	છે.		7.30	⊕ <b>\$</b> •.	23	3.7	3.6	68.5	; ·	A.	87.	9	馬	6	7.00	S. 1	7.73 5.73	2 G	8.8	9.10	
771.Cond. .w. (53/64) .commons.com	ýsó	1550	: :: :::::::::::::::::::::::::::::::::	36.1	0°5 (O	S) (	.: 8	3 (	. ii	3 to	4 - C - C - C - C - C - C - C - C - C -	150	1922	939	<b>P</b> B	8	(A)	3	255	2750	ş Ç	1 5 7	() () ()	CH P	, T U	5 . 5	100	3990	84	8 4	1 17	1535	P		8 F	: :		37.6	  	0 : 104 : 101 :	OF STREET	144101	1630	1520	
Den, Pri,Cond, .a. (63/0	Ē		-								., .,					ш.			-'	٠,			٠,					ä			, ,	3	- '		• •						17. 17.	٠.			
Fecna	26.12.33	26, 12, 63	20.12.39	20.12.63	29, 12, 39	94,12,39	\$1.41.65 60 C. 60	\$8.77.95	14.14.01	92 04 66	23.91.30	23,01.30	25,04,40	(8.19.11	\$( T. 12	8137 1313 1313 1313 1313 1313 1313 1313	2.0.3	3.4.5	23.01.40	33,01,93	23.01.30	23,01,96	0.5 1.0 1.0 1.0 1.0 1.0 1.0 1.0 1.0 1.0 1.0	) (1) (1) (1)	2 2 2 2		23,01.90	0.1.3	8.15.47 8.15.48		8.00	图式出	24.61.50	80 T T		20,05,30	30.00	20.02.30	20,02,90	20.02.99	20,02,39 36,52,39	20,02,30	20.02.99	20,02,96	

Fecha	Den.	Prf.Cond.	ρН	Li Na	Na	K	K	Ca	€a	ĕg	Mg	HC02	HC02	504	S04	C1	CI	NO3	H03	NO2	NG2	NH4	83
		(a) (uS/ca)		(1/gr)(1/gz)																	(eeq/1)		
.02.90		3190		249	10.8	9.8	0.02	240	12.00	132	11.00	553	9.07	809	16.57	226	6.37	116	1.97	0.04	9.6009	0.02	0.601
.02.90	£-10'	4235	7.90	345	15.0	4.0	0.16	290	17.60	192	15.00	542	8.37	615	12.91	673	19.10	808	9.31	0.07	0.0015		0.001
.02.90		2315	7.20	230	19.0	1.2	0.03	190	9.00	34	7.00	592	9.70	384	8.00	229	6.45	75	1.21	0.04	0.0009		0.000
.02.90		4159	7.70	315	13.7	2.0	0.05	329	16.00	153	14.00	547	9.00	845	17.50	430	12.11	300	4.84	0.09	9.0020	0.93	0.001
.02.90			7.70	385	15.7	1.2	0.03	369	18.00	204	17.00	524	8.57	1124	23.42	448	12.82	408	6.58	0.06	0.0013	0.92	9.000
.02.90	1-14	4000	7.79	250	11.3	1.7	0.05	350	18.00	264	17.00	57	9.93	900	18.75	433	12.34	323	5.21	0.07	9.0015		6.600
.02.90	5-07	4244	7.40	392	13.1	19.5	0.49	380	19.66	190	15.00	517	8.48	1119	23.31	394	11.10	304	4.96	0.50	0.0109	0.07	0.003
.02.99	2-92	3335	7.50	220	10.0	11.3	0.23	300	15.00	159	14.00	553	9.10	1095	22.81	25	0.67	29	0.47	0.09		0.02	0.001